(1) Veröffentlichungsnummer: 0 647 637 A1

(12)

# EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

21 Anmeldenummer: 94113566.7

② Anmeldetag: 31.08.94

(9) Int. Cl.<sup>6</sup>: **C07D 307/94**, C07D 405/12, C07C 69/757, A01N 43/08

Priorität: 17.09.93 DE 4331672 05.11.93 DE 4337853

Veröffentlichungstag der Anmeldung:12.04.95 Patentblatt 95/15

Benannte Vertragsstaaten:
BE CH DE ES FR GB GR IT LI NL PT

(7) Anmelder: BAYER AG

D-51368 Leverkusen (DE)

© Erfinder: Fischer, Dr. Reiner Nelly-Sachs-Strasse 23 D-40789 Monheim (DE)

Erfinder: Bretschneider, Dr. Thomas

Talstrasse 29b D-53797 Lohmar (DE)

Erfinder: Krüger, Dr. Bernd-Wieland

Am Vorend 52

D-51467 Bergisch Gladbach (DE) Erfinder: Santel, Dr. Hans-Joachim

Grünstrasse 9A

D-51371 Leverkusen (DE) Erfinder: Dollinger, Dr. Markus Burscheider Strasse 154b D-51381 Leverkusen (DE)

Erfinder: Wachendorff-Neumann, Dr. Ulrike

Krischerstrasse 81 D-40789 Monheim (DE)

Erfinder: Erdelen, Dr. Christoph

Unterbüscherhof 15 D-42799 Leichlingen (DE)

3-Aryl-4-hydroxy-3-dlhydrofuranon-Derivate.

Die vorliegende Erfindung betrifft neue 3-Aryl-4-hydroxy-Δ³-dihydro-furanon-Derivate der allgemeinen Formel (I)

in welcher die Reste A, B, G, X, Y, Z und n die in der Beschreibung angegebene Bedeutung haben, mehrere Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Schädlingsbekämpfungsmittel.

Die vorliegende Erfindung betrifft neue 3-Aryl-4-hydroxy- $\Delta^3$ -dihydro-furanon-Derivate. Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Schädlingsbekämpfungsmittel.

Es ist bekannt, daß bestimmte substituierte Δ³-Dihydrofuran-2-on-Derivate herbizide Eigenschaften besitzen (vgl. DE-A 4 014 420). Die Synthese der als Ausgangsverbindungen verwendeten Tetronsäurederivate (wie z.B. 3-(2-Methyl-phenyl)-4-hydroxy-5-(4-fluorphenyl)-Δ³-dihydrofuranon-(2) ist ebenfalls in DE-A 4 014 420 beschrieben. Ähnlich strukturierte Verbindungen ohne Angabe einer insektiziden und/oder akariziden Wirksamkeit sind aus der Publikation Campbell et al. J. Chem. Soc., Perkin Trans. 1 1985, (8) 1567-76 bekannt. Weiterhin sind 3-Aryl-Δ³-dihydrofuranon-Derivate mit herbiziden, akariziden und insektiziden Eigenschaften aus EP 528 156 bekannt, jedoch ist die dort beschriebene Wirkung nicht immer ausreichend.

Es wurden nun neue 3-Aryl-4-hydroxy-Δ3-dihydrofuranon-Derivate der Formel (I)

### gefunden,

10

15

25

30

35

40

45

50

55

#### in welcher

X für Alkyl, Halogen, Alkoxy oder Halogenalkyl steht,

Y für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy, Halogenalkyl steht,

Z für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht.

n für eine Zahl von 0-3 steht, oder wobei die Reste X und Z gemeinsam mit dem Phenylrest an den sie gebunden sind, den Naphthalinrest der Formel

bilden,

in welchem Y die oben angegebene Bedeutung hat,

G für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen

$$L$$
 $M-R^2$  (c)

-SO<sub>2</sub>-R<sup>3</sup> (d)

$$-\frac{R^4}{\parallel R^5} \qquad (e) \qquad \frac{L}{R^7} \qquad (f)$$

oder E\* (g)

steht,

A und B

gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind einen durch Alkoxy, Alkylsulfoxyl, Alkylsulfoxyl, Carboxyl oder -CO<sub>2</sub>R<sup>2</sup> substitu-

#### EP 0 647 637 A1

ierten Cyclus bilden, A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind für einen Cyclus stehen, bei dem zwei Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls durch Alkyl, 5 Alkoxy oder Halogen substituierten gesättigten Cyclus stehen, der durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochen sein kann, E\* für ein Metallionäguivalent oder ein Ammonium steht, L und M jeweils für Sauerstoff oder Schwefel stehen. יא für jeweils gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Polyalkoxyalkyl oder Cycloalkyl, das durch mindestens ein Heteroatom 10 unterbrochen sein kann, jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Phenylalkyl, Hetaryl, Phenoxyalkyl oder Hetaryloxyalkyl steht und  $R^2$ für jeweils gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl oder jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl oder Benzyl 15 steht. R3, R4 und R5 unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkoxy, Alkylamino, Dialkylamino, Alkylthio, Alkenylthio, Alkinylthio, Cycloalkylthio und für jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen. R6 und R7 20 unabhängig voneinander für Wasserstoff, jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxy, Alkoxyalkyl, für gegebenenfalls substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls substituiertes Benzyl stehen oder wobei R6 und R7 zusammen für einen gegebenenfalls durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochenen Alkylenrest stehen, sowie die stereo- und enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I). Unter Einbeziehung der verschiedenen Bedeutungen (a), (b), (c), (d), (e), (f) und (g) der Gruppe G der Formel (I) ergeben sich folgende hauptsächlichen Strukturen (Ia) bis (Ig): 30 35 40 45

50

(Ia)

15

5

(Ib)

(Ic)

(Id)

35

30

$$\begin{array}{c|c}
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\$$

(Ie)

45

50

$$\begin{array}{c|c}
L & R^6 \\
\hline
 & R^7 & X \\
\hline
 & Z_n
\end{array}$$

worin

5

10

15

25

A, B, E, L, M, X, Y, Z, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup>, R<sup>7</sup> und n die oben angebenenen Bedeutungen besitzen. Weiterhin wurde gefunden, daß man 3-Aryl-4-hydroxy-Δ3-dihydrofuranon-Derivate der Formel (la) 20

$$\begin{array}{c|cccc}
A & HO & X \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & \\
\hline
 & & & & \\
\hline
 & & & & \\
\hline
 & & &$$

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben, erhält, wenn man

(A)

Carbonsäureester der Formel (II)

35

40

$$\begin{array}{c}
CO_2R^8 \\
X \\
X \\
Z_n
\end{array}$$
(11)

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben 45 und

R8 für Alkyl steht.

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert.

Außerdem wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (lb) 50

$$\begin{array}{c|c}
0 \\
R^{1}-C-0 \\
B & X \\
\hline
 & Y \\
 & Y \\
\hline
 & Y \\
 & Y \\
\hline
 & Y \\
 & Y \\
\hline
 & Y \\
\hline
 & Y \\
\hline
 & Y \\
 & Y \\
\hline
 & Y \\
\hline
 & Y \\
\hline
 & Y \\
\hline
 & Y \\
 & Y \\
\hline
 & Y \\
 & Y \\
 & Y \\
\hline
 & Y \\
 & Y \\
\hline
 & Y \\
 & Y \\
 & Y \\
\hline
 & Y \\
 & Y \\$$

5

in welcher

A. B. X. Y. Z. R<sup>1</sup> und n die oben angegebene Bedeutung haben, erhält, wenn man Verbindungen der Formel (la),

15

20

25

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,

a) mit Säurehalogeniden der Formel (III)

30

35

40

in welcher

R<sup>i</sup> die oben angegebene Bedeutung hat

und

Hal für Halogen, insbesondere Chlor oder Brom steht, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt der

β) mit Carbonsäureanhydriden der Formel (IV)

R1-CO-O-CO-R1 (IV)

in welcher

45 R¹ die oben angegebene Bedeutung hat, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels, umsetzt.

(C

50 Ferner wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (lc)

$$\begin{array}{c|c}
L \\
\parallel \\
R^2M-C-O \\
B \longrightarrow X \\
\longrightarrow X \\$$

in welcher

5

10

15

20

25

30

35

40

45

A, B, X, Y, Z, R<sup>2</sup> und n die oben angegebene Bedeutung haben.

L für Sauerstoff

und

M für Sauerstoff oder Schwefel steht, erhält, wenn man Verbindungen der Formel (la)

in welcher

A. B. X. Y. Z und n die oben angegebene Bedeutung haben mit Chlorameisensäureester oder Chlorameisensäurethiolester der Formel (V)

R2-M-CO-CI (V)

in welcher

R<sup>2</sup> und M die oben angegebene Bedeutung haben, gegebenenfals in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

D) Ferner wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (Ic)

$$\begin{array}{c|c}
 & L \\
 & \parallel \\
 & O-C-M-R^2 \\
 & & Z_n
\end{array}$$
(1c)

in welcher

A, B, R<sup>2</sup>, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,

L für Schwefel

und

M für Sauerstoff oder Schwefel steht, erhält, wenn man Verbindungen der Formel (la)

55

in welcher

5

10

15

20

25

30

35

40

50

A. B. X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben

mit Chlormonothioameisensäureestern oder Chlordithioameisensäureestern der Formel (VI)

$$\begin{array}{c|c}
S \\
\parallel \\
C1 & M-R^2
\end{array} (VI)$$

in welcher

M und R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung haben gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

E) Außerdem wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (ld)

in welcher

A, B, X, Y, Z, R<sup>3</sup> und n die oben angegebene Bedeutung haben, erhält, wenn man Verbindungen der Formel (la)

45 in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben, mit Sulfonsäurechloriden der Formel (VII)

R3-SO<sub>2</sub>-CI (VII)

in welcher

R<sup>3</sup> die oben angegebene Bedeutung hat gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels,

55 umsetzt.

F) Weiterhin wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (le)

$$\begin{array}{c|c}
L & X \\
R^4 & X \\
\hline
0 & R^5 & X \\
\hline
0 & Z_n
\end{array}$$
(1e)

in welcher
A, B, L, X, Y, Z, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup> und n die oben angegebene Bedeutung haben, erhält, wenn man
Verbindungen der Formel (la)

in welcher
A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben
mit Phosphorverbindungen der Formel (IX)

Hal-P (VIII)

in welcher

L, R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> die oben angegebene Bedeutung haben

Hal für Halogen, insbesondere Chlor oder Brom steht, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

G) Ferner wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (If)

 $\begin{array}{c|c}
L & R^6 \\
\hline
 & Q & Z_D
\end{array}$ (1f)

in welcher

A, B, L, X, Y, Z, R<sup>6</sup>, R<sup>7</sup> und n die oben angegebene Bedeutung haben, erhält, wenn man Verbindungen der Formel (la),

5

15

20

25

30

35

40

45

50

55

und

in welcher

5

10

15

20

25

30

35

40

50

55

A. B. X. Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben α) mit Isocyanaten der Formel (IX)

R6-N = C = L (IX)

in welcher

L'und R6 die oben angegebene Bedeutung hat gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators umsetzt, oder

β) mit Carbamidsäurechloriden oder Thiocarbamidsäurechloriden der Formel (X)

$$\mathbb{R}^6$$
 $\mathbb{C}^1$ 
 $\mathbb{R}^7$ 
 $\mathbb{C}^N$ 
 $\mathbb{C}^1$ 

in welcher

L, R6 und R7 die oben angegebene Bedeutung haben, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels, umsetzt.

H) Weiterhin wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (lg)

45 in welcher

X, Y, Z, A, B und n die oben angegebene Bedeutung haben, und E<sup>e</sup> für ein Metallionäquivalent oder für ein Ammoniumion steht, erhält, wenn man Verbindungen der Formel (la)

$$\begin{array}{c|c}
A & O-H & X \\
\hline
 & & & & \\
\hline
 & &$$

in welcher

X. Y. Z. A. B und n die oben angegebene Bedeutung haben. mit Metallverbindungen der Aminen der Formeln (XI) oder (XII)

Me<sub>s</sub>R<sup>9</sup>t (XI)

5

10

15

in welchen

Me für ein- oder zweiwertige Metallionen

t für die Zahl 1 oder 2 und

R<sup>9</sup> für Wasserstoff, Hydroxy oder Alkoxy steht und

R<sup>10</sup>, R<sup>11</sup> und R<sup>12</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff und Alkyl

stehen,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, umsetzt.

Weiterhin wurde gefunden, daß sich die neuen 3-Aryl-4-hydroxy- $\Delta^3$ -dihydrofuranon-Derivate der Formel (I) durch hervorragende akarizide, insektizide und herbizide Wirkungen auszeichnen und somit als Schädlingsbekämpfungsmittel verwendet werden können.

Bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I)

in welcher

X für  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl, Halogen,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy oder  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkyl steht,

Y für Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl steht,

Z für C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy steht,

n für eine Zahl von 0 bis 3 steht.

oder wobei die Reste X und Z gemeinsam mit dem Phenylrest an den sie gebunden sind, den Naphthalinrest der Formel

30

25

35

45

bilden,

in welchem Y die oben angegebene Bedeutung hat,

40 oder worin

der worin – A und B — gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, einen gesättigten oder

ungesättigten, durch C1-C6-Alkoxy, C1-C4-Alkylthio, C1-C4-Alkylsulfoxyl, C1-C4-Alkylsulfonyl,

Carboxyl oder CO<sub>2</sub>R<sup>2</sup> substituierten 3- bis 8-gliedrigen Ring bilden,

A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoff, an das sie gebunden sind, für einen C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-gliedrigen Ring

stehen, bei dem zwei Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls durch  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy oder Halogen substituierten gesättigten  $C_5$ - $C_7$ -Ring stehen, der durch Sauerstoff oder Schwefel unterbro-

chen sein kann.

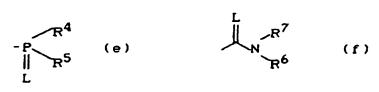
G für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen

50 -CO-R1, (b

55

大学 大学 かんかん かんかん かんかん

-SO<sub>2</sub>-R<sup>3</sup> (d)



oder E° (9) steht,

in welchen

5

15

20

25

30

35

40

E\*

für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,

L und M

jeweils für Sauerstoff oder Schwefel stehen,

R¹

für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C1-C20-Alkyl, C2-C20-Alkenyl,  $C_1 - C_8 - Alkoxy - C_1 - C_8 - alkyl, \quad C_1 - C_8 - Alkylthio - C_1 - C_8 - alkyl, \quad C_1 - C_8 - Polyalkoxyl - C_1 - C_8 - alkylthio - C_1 - alkylthio - C_1$ oder für gegebenenfalls durch Halogen oder C1-C6-Alkyl substituiertes C3-C8-Cycloalkyl, das durch mindestens ein Sauerstoff- und/oder Schwefelatom unterbrochen sein

kann, steht,

für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, C1-C6-Alkyl, C1-C6-Alkoxy, C1-C6-Halogenal-

kyl, C1-C6-Halogenalkoxy substituiertes Phenyl steht;

für gegebenenfalls durch Halogen, C1-C6-Alkyl, C1-C6-Alkoxy, C1-C6-Halogenalkyl,

C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl steht,

für gegebenenfalls durch Halogen und/oder C1-C6-Alkyl substituiertes Hetaryl steht, für gegebenenfalls durch Halogen und/oder C1-C6-Alkyl-substituiertes Phenoxy-C1-C6-

alkyl steht,

für gegebenenfalls durch Halogen, Amino und/oder C1-C6-Alkyl substituiertes Hetary-

loxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl steht,

R<sup>2</sup> für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C1-C20-Alkyl, C3-C20-Alkenyl,

C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl steht,

für gegebenenfalls durch Halogen oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl

steht,

für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, C1-C6-Alkyl, C1-C6-Alkoxy, C1-C6-

Halogenalkyl substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,

R3, R4 und R5

unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C1-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>)-Alkylamino, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio, C<sub>2</sub>-C<sub>5</sub>-Alkenylthio, C<sub>2</sub>-C<sub>5</sub>-Alkinylthio, C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkylthio, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, Cyano, C1-C4-Alkoxy, C1-C4-Halogenalkoxy, C1-C4-Alkylthio, C1-C4-Halogenalkylthio, C1-C4-Alkyl, C1-C4-Halogenalkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,

R6 und R7

unabhängig voneinander für Wasserstoff oder jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C1-C20-Halogenalkyl, C1-C20-Alkyl oder C1-C20-Alkoxy substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C1-C20-Alkyl, C1-C20-Halogenalkyl oder C1-C20-Alkoxy substituiertes Benzyl steht oder zusammen für einen gegebenenfalls durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochenen C4-C6-Alkylen-

45 ring stehen.

> sowie die stereo- und enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I). Besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I), in welcher

X für C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl steht,

Y für Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl steht,

Z für C1-C4-Alkyl, Halogen, C1-C4-Alkoxy steht, 50

für eine Zahl von 0 bis 2 steht, n

oder wobei die Reste X und Z gemeinsam mit dem Phenylrest an den sie gebunden

sind, den Naphthalinrest der Formel

bilden.

in welchem Y die oben angegebene Bedeutung hat.

A und B 10

gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, einen gesättigten oder ungesättigten, durch C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkylsulfoxyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkylsulfonyl, Carboxyl oder CO₂R² substituierten 5- bis 7-gliedrigen Ring bilden,

A und B

gemeinsam mit dem Kohlenstoff, an das sie gebunden sind, für einen Ca-Cz-gliedrigen Ring stehen, bei dem zwei Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls durch C1-C3-Alkyl, C1-C3-Alkoxy, Fluor oder Chlor substituierten gesättigten C₅-C6-Ring stehen, der durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochen sein kann.

G

für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen

-CO-R1, (b)

20

15

25

-SO<sub>2</sub>-R<sup>3</sup> (d)

30

$$-\frac{P}{\parallel R^5} \qquad (e) \qquad \qquad \frac{L}{N} \qquad R^7 \qquad (f)$$

35

45

50

oder E **(g)** steht,

in welchen

40 L und M R١

für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht

jeweils für Sauerstoff oder Schwefel stehen,

für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C1-C16-Alkyl, C2-C16-Alkenyl,  $C_1-C_6$ -Alkoxy- $C_1-C_6$ -alkyl,  $C_1-C_6$ -Alkylthio- $C_1-C_6$ -alkyl,  $C_1-C_6$ -Polyalkoxy- $C_1-C_6$ -alkyl oder für gegebenenfalls durch Chlor oder C1-C4-Alkyl substituiertes C3-C7-Cycloalkyl, das durch 1-2 Sauerstoff- und/oder Schwefelatome unterbrochen sein kann steht, für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, C1-C4-Alkyl, C1-C4-Alkoxy, C1-C3-Halogenal-

kyl, C1-C3-Halogenalkoxy substituiertes Phenyl steht,

für gegebenenfalls durch Halogen, C1-C4-Alkyl, C1-C4-Alkoxy, C1-C3-Halogenalkyl, C1-C3-Halogenalkoxy substituiertes Phenyl-C1-C4-alkyl steht,

für jeweils gegebenenfalls durch Halogen und/oder C1-C6-Alkyl substituiertes Furanyl, Thienyl, Pyridyl, Pyrimidyl, Thiazolyl oder Pyrazolyl steht,

für gegebenenfalls durch Halogen und/oder C1-C4-Alkyl substituiertes Phenoxy-C1-C5alkyl steht.

55 R<sup>2</sup> für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Amino und/oder C1-C4-Alkyl substituiertes Pyridyloxy-C1-C5-alkyl, Pyrimidyloxy-C1-C5-alkyl oder Thiazolyloxy-C1-C5-alkyl steht, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C1-C16-Alkyl, C3-C16-Alkenyl,  $C_1-C_6-Alkox-C_2-C_6-alkyl,\ C_1-C_6-Polyalkoxy-C_2-C_6-alkyl\ steht,\ für\ gegebenenfalls\ durch$ Fluor, Chlor oder C1-C4-Alkylsubstituiertes C3-C7-Cycloalkyl steht,

#### EP 0 647 637 A1

für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,

R3, R4 und R5

unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylamino, Di- $(C_1$ - $C_6$ )-Alkylamino,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylthio,  $C_3$ - $C_4$ -Alkenylthio,  $C_2$ - $C_4$ -Alkinylthio,  $C_3$ - $C_6$ -Cycloalkylthio, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano,  $C_1$ - $C_3$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkoxy,  $C_1$ - $C_3$ -Alkylthio,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkylthio,  $C_1$ - $C_3$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkyl substitutiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,

R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup>

5

10

15

unabhängig voneinander für Wasserstoff oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes  $C_1$ - $C_{20}$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_{20}$ -Alkoxy,  $C_3$ - $C_8$ -Alkenyl,  $C_1$ - $C_{20}$ -Alkoxy- $C_1$ - $C_{20}$ -Alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen,  $C_1$ - $C_5$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_5$ -Alkyl oder  $C_1$ - $C_5$ -Alkoxy substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls durch Halogen,  $C_1$ - $C_5$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_5$ -Halogenalkyl oder  $C_1$ - $C_5$ -Alkoxy substituiertes Benzyl steht oder zusammen für einen gegebenenfalls durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochenen  $C_4$ - $C_6$ -Alkylenring stehen,

sowie die stereo- und enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I).

Ganz besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I), in welcher

X Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy, Ethoxy oder Trifluormethyl steht,

20 Y für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy, Ethoxy oder Trifluormethyl steht,

Z für Methyl, Ethyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy oder Ethoxy steht,

n für eine Zahl von 0 oder 1 steht,

25 A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, einen gesättigten oder ungesättigten, durch C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₂-Alkylthio, C₁-C₂-Alkylsulfoxyl, C₁-C₂-Alkylsulfonyl, Carboxyl oder CO₂R² substituierten 5- bis 6-gliedrigen Ring bilden,

A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoff, an das sie gebunden sind, für einen C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-gliedrigen Ring stehen, bei dem zwei Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls Methyl, Ethyl, Methoxy, Ethoxy, Fluor oder Chlor substituierten gesättigten C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Ring stehen, der durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochen sein kann,

G für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen -CO-R¹, (b)

35

40

45

30

M-R<sup>2</sup> (c)

-SO<sub>2</sub>-R<sup>3</sup> (d)

 $\begin{array}{c|c}
 & R^4 \\
 & R^5
\end{array}$ (e)  $\begin{array}{c}
 & R^7 \\
 & R^6
\end{array}$ (f)

50

55

oder E<sup>e</sup> (g) steht,

in welchen

E<sup>®</sup> L und M

für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht, jeweils für Sauerstoff oder Schwefel steht,

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiertes  $C_1$ - $C_{14}$ -Alkyl,  $C_2$ - $C_{14}$ -Alkenyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy- $C_1$ - $C_6$ -alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio- $C_1$ - $C_6$ -alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Polyalkoxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl, oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl oder Ethyl substituier-

#### EP 0 647 637 A1

tes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, das durch 1-2 Sauerstoff-und/oder Schwefelatome unterbrochen sein kann, steht, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Nitro substituiertes Phenyl steht. für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy substituiertes Phenyl-C1-C3-alkyl steht, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor. Chlor, Brom, Methyl, Ethyl substituiertes Furanyl, Thienyl, Pyridyl, Pyrimidyl, Thiazolyl oder Pyrazolyl steht, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl substituiertes Phenoxy-C1-C4alkyl steht. 10 für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Amino, Methyl, Ethyl substituiertes Pyridyloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Pyrimidyloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl oder Thiazolyloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl steht, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiertes C1-C14-Alkyl, C3-R<sup>2</sup> C14-Alkenyl, C1-C4-Alkoxy-C2-C6-alkyl, C1-C4-Polyalkoxy-C2-C6-alkyl steht, für gegebenenfalls durch Fluor. Chlor, Methyl oder Ethyl substituiertes C3-C6-Cycloal-15 kyl steht, oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Nitro, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl substituiertes Phenyl oder Benzyl steht, unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substi-R3, R4 und R5 tuiertes C1-C4-Alkyl, C1-C4-Alkoxy, C1-C4-Alkylamino, Di-(C1-C4-Alkyl)-amino, C1-C4-20 Alkylthio, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, C1-C2-Alkoxy,  $C_1$ - $C_2$ -Fluoralkoxy,  $C_1$ - $C_2$ -Chloralkoxy,  $C_1$ - $C_2$ -Alkylthio,  $C_1$ - $C_2$ -Fluoralkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Chloralkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen, unabhängig voneinander für Wasserstoff oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, R6 und R7 25 Chlor, Brom substituiertes C1-C10-Alkyl, C3-C6-Alkenyl, C1-C10-Alkoxy, C1-C10-Alkoxy-C1-C10-alkyl, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C1-C2-Halogenalkyl, C1-C2-Alkyl oder C1-C4-Alkoxy substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C1-C4-Alkyl, C1-C4-Halogenalkyl oder C1-C4-Alkoxy substituiertes Benzyl steht oder zusammen für einen gegebenenfalls durch Sauerstoff oder Schwefel 30 unterbrochenen C4-C6-Alkylenring stehen. sowie die stereo- und enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I). Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden 3-

Aryl-4-hydroxy-Δ³-dihydrofuran-Derivate der Formel (la) genannt:

35

40

45

50

55



	A	
5	B OH X	
	- Y	([a)
	0 z <sub>n</sub>	

10				
	<u>x</u>	Y	z <sub>n</sub>	А В
15	C1	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-
	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-CH <sub>2</sub> -
	Cl	C 1	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
20	C 1	C1	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
	C1	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
25	C1	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(O-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
23	C1	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(O-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH(SCH <sub>3</sub> )-CH <sub>2</sub> -
30	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
	C1	Cl	н	-cH <sub>2</sub>
35	Cl	Cl	н	-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>
40	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>
<b>4</b> 5	Cı	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>

=

Tabelle 1	(Fortsetzung)
-----------	---------------

e	x	Y	z <sub>n</sub>	Α	В	
5					CH <sub>2</sub>	
10	Cl	Cl	н			
15	Cl	Cl	н	-CH	12	
20	Cı	C1	н	- c	CH <sub>2</sub>	
25	Cl	Cl	н	- 0	CH <sub>2</sub>	
	CH3	снз	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -CF	н(осн <sub>3</sub> )-	
30	CH3	CH <sup>3</sup>	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CI	н(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	
	снз	снз	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CI	н (осн <sub>3</sub> ) - (сн <sub>2</sub> );	2-
o.e	снз	снз	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CI	н(ос <sub>2</sub> н <sub>5</sub> )-(сн <sub>2</sub>	) <sub>2</sub> -
35	снз	CH3	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CI	н(ос <sub>3</sub> н <sub>7</sub> )-(сн <sub>2</sub>	)2
	снз	CH3	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	H(O-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(	CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
40	снз	сн <sub>3</sub>	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	H(O-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(	CH <sub>2</sub> )2-
	сн3	сн3	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -C	н(scн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	
45	снз	сн <sub>3</sub>	Н		H(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> )	2-
	CH3	сн3	н	-сн <sub>2</sub> -	$\langle \ \rangle$	

Tabelle 1

(Fortsetzung)

5 X Y Z<sub>n</sub>

Н

Н

	снз	СНЗ	н
10			

В

$$CH_3$$
  $CH_3$  6- $CH_3$  -( $CH_2$ )<sub>4</sub>- $CH(OCH_3$ )-

$$CH_3$$
  $CH_3$  6- $CH_3$  -( $CH_2$ )<sub>3</sub>- $CH$ ( $OCH_3$ )- $CH_2$ -

$$CH_3$$
  $CH_3$   $6-CH_3$   $-(CH_2)_2-CH(OCH_3)-(CH_2)_2-$ 

50

45

30

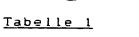
35

Tabelle 1

(Fortsetzung)

	x	Y	z <sub>n</sub>	A B
5				
	снз	снз	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
	снз	снз	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
10	сн3	СНЗ	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
	снз	СНЗ	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
15	CH3	СНЗ	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH(SCH <sub>3</sub> )-CH <sub>2</sub> -
	снз	снз	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
20	снз	снз	6-CH <sub>3</sub>	-cH <sub>2</sub> —
25	сн <sup>3</sup>	CH <sup>3</sup>	6-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub>
30	сн3	сн <sub>3</sub>	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —————————————————————————————————
35	CH3	СН <sup>З</sup>	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —————————————————————————————————
40	сн3	сн <sub>З</sub>	6-СН <sub>З</sub>	-CH <sub>2</sub>
45	сн3	сн3	6-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub>

50



(Fortsetzung)

5	X	Y	Z <sub>n</sub>	Α	B
10	сн <sub>3</sub>	сн3	6-сн <sub>З</sub>		-CH <sub>2</sub>
15	сн3	CH3	6-CH3		-CH2

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden 3-Aryl-4-hydroxy- $\Delta^3$ -dihydrofuran-Derivate der Formel (lb) genannt:

## Tabelle 2

$$\begin{array}{c|c}
O = C - R^{1} \\
A & O \\
O & X
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
O & X \\
O & Z_{n}
\end{array}$$
(1b)

<b>35</b>	x	Y	z <sub>n</sub>	A B	R <sup>1</sup>
	Cl	Cl	Н	-(cн <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-	CH <sup>3</sup>
40	Cl	Cl	Н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-CH <sub>2</sub> -	сн3
	Cl	Cl	Н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	снз
	Cl	Cl	Н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	снз
45	Cl	C1	Н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	снз
	Cl	C1	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	снз
50	Cı	C1	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	сн3
	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH(SCH <sub>3</sub> )-CH <sub>2</sub> -	снз
	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	сн3
55	Cl	Cl	н	-CH <sub>2</sub> —	сн3

Tabelle	2	(Fort	setzung)

5	×	Y	z <sub>n</sub> _	A B	R <sup>1</sup>
10	Cl	Cl	н	-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>	снз
15	C1	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>	сн <sub>3</sub>
20	C1	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>	сн <sub>3</sub>
25	Cl	Cl	н	-CH <sub>2</sub>	сн <sub>3</sub>
30	Cl	Cl	н	-CH <sub>2</sub>	сн <sub>З</sub>
35	Cl	C1	н	-CH <sub>2</sub>	сн <sub>3</sub>
40	C1	Cl	н	-CH <sub>2</sub>	сн <sub>З</sub>
	Cl	Cl	н	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
45	C1	Cl	н	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	i -C3H7
	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	i -C3H7

<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)

5	×	Y	z <sub>n</sub>	A B	R <sup>1</sup>
	Cl	Cı	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
10	C1	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	i -C3H7
	C 1	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(O-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(O-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
15	C1	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -СH(SCH <sub>3</sub> )-СH <sub>2</sub> -	i -C3H7
	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
20	Cl	Cl	н	-CH <sub>2</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
25	C1	Cl	н	-CH <sub>2</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
30	Cl	-C1	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>	i-С <sub>З</sub> н <sub>7</sub>
35	Cl	Cl	H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —————————————————————————————————	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
40	Cl	Cl	н	-CH <sub>2</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
45	Cl	C1	н	-CH2	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>

Tabelle 2	(Fortsetzung)
-----------	---------------

5	x	Y	z <sub>n</sub>	A B	R <sup>1</sup>
10	Cl	Cl	н	-CH <sub>2</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
15	Cl	Cl	н	-CH <sub>2</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-	t-C4H9
20	Cl	Cl	Н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -СH(OCH <sub>3</sub> )-СH <sub>2</sub> -	t-C4H9
	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
25	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C4H9
	Cl	C1	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C4H9
30	Cl	Cl	н	$-(CH_2)_2$ -CH(0-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	Cl	Cl	н	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(sсн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	t-C4H9
35	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C4H9
	C 1	Cl	н	-cH <sub>2</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
40	Cl	Cl	н	-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>

<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)

5	×	Y	z <sub>n</sub>	A	В	R <sup>1</sup>
10	Cl	C1	н	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
15	C1	Cl	<b>н</b>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	ե-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
20	Cl	Cı	н	-c	CH <sub>2</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
25	Cl	Cl	н	-сн	12	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
30	Cı	C1	н	-c	CH <sub>2</sub>	t-C4H9
35	Cl	Cl	<b>н</b>	<b>-</b> c	CH <sub>2</sub>	t-C4H9
	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -C	н(осн <sub>з</sub> )-	(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
40	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> )3-C	н(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C1
	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> )2-C	H(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	_
45	C 1	Cl	Н		н(ос <sub>2</sub> н <sub>5</sub> )-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
	C1	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CI	н(ос <sub>3</sub> н <sub>7</sub> )-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C1

50

Tabelle 2

(Fortsetzung)

	x	Y	z <sub>n</sub>	A B	R <sup>1</sup>
5				(CH ) -	-с(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> СН <sub>2</sub> С1
	Cl	Cl	Н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
	Cl	Cl	Н	$-(CH_2)_2-CH(0-t-C_4H_9)-(CH_2)_2-$	-c(cH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C1
10	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -СH(SCH <sub>3</sub> )-СH <sub>2</sub> -	-C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C1
	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
15	C1	Cl	Н	-CH <sub>2</sub>	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
20	Cl	Cl	Н	-CH <sub>2</sub>	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
25	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
30	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
35	Cl	Cl	н	-CH <sub>2</sub>	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
40	Cl	Cl	н	-CH <sub>2</sub>	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
45	C1	Cl	н	-CH <sub>2</sub>	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1

50

Tabelle 2 (Fortsetzung) X Y zn  $R^1$ В Cl Cl Н Cl Cl Н -(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>-CH(OCH<sub>3</sub>)--C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> Cl Cl -(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>-СH(OCH<sub>3</sub>)-СH<sub>2</sub>--(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>-CH(OCH<sub>3</sub>)-(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>-Cl Cl Н C1  $-(CH_2)_2-CH(OC_2H_5)-(CH_2)_2--C(CH_3)_2CH_2CH_3$ Cl  $-(CH_2)_2-CH(OC_3H_7)-(CH_2)_2--C(CH_3)_2CH_2CH_3$ Cl C1 -(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>-CH(O-i-C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>)-(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>-Cl Cl  $-(CH_2)_2$ -CH(O-t-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>)-(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>-Cl Cl Cl Cl -(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>-СH(SCH<sub>3</sub>)-СH<sub>2</sub>--(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>-СH(SCH<sub>3</sub>)-(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>-Cl Cl

5

10

15

20

25

30

40 Cl C1 Н

C1

Cl

Н

Н

Cl

Cl

-CH2

Cl Cl -cH2 -C(CH3)2CH2C1

-с(СH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>СH<sub>2</sub>СH<sub>3</sub>

-c(cH3)2CH2CH3

-C(CH3)2CH2CH3

 $-c(cH_3)_2CH_2CH_3$ 

-с(сн<sub>3</sub>)<sub>2</sub>сн<sub>2</sub>сн<sub>3</sub> -с(сн<sub>3</sub>)<sub>2</sub>сн<sub>2</sub>сн<sub>3</sub>

-с(сн<sub>3</sub>)<sub>2</sub>сн<sub>2</sub>сн<sub>3</sub>

-с(сн<sub>3</sub>)<sub>2</sub>сн<sub>2</sub>сн<sub>3</sub>

-с(сн<sub>3</sub>)<sub>2</sub>сн<sub>2</sub>сн<sub>3</sub>

-с(сн<sub>3</sub>)2сн2сн3

50

45

<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)

5	x	Y	zn		Α	В	R <sup>1</sup>	
10	Cl	Cl	н			-cH <sub>2</sub>	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> с	н <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>
15	Cl	Cl	н			-CH <sub>2</sub>	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> с	н <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>
73	Cl	C1	Н			-CH <sub>2</sub>	-c(cH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> c	:н <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>
25	Cl	Cl	н			-CH <sub>2</sub>	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
23								CH -
	CH3	CH	3	Н		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-		CH <sup>3</sup>
30	CH3	CH	3	н		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-CH <sub>2</sub>	•	CH3
	снз	СН	3	н		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub>	2)2-	сн3
	снз	СН	3	н		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CI	12)2-	cH3
35	снз	СН	3	н		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CI	H <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH3
	CH3		3	н		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH3
40	СН <sub>З</sub>		_	н		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH3
	CH <sub>3</sub>		_	н		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH(SCH <sub>3</sub> )-CH <sub>2</sub>		снз
	сн <sub>3</sub>		•	Н		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(SCH <sub>3</sub> )-(CH		снз
45	сн <sub>3</sub>		_	н		-cH <sub>2</sub>		снз



<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)

5	×	Y	z <sub>n</sub>	A	В	R <sup>1</sup>	
10	Сн3	СНЗ	н		-CH <sub>2</sub>	СН <sub>З</sub>	

$$CH_3$$
  $CH_3$   $H$   $-(CH_2)_2$   $-CH_2$ 

<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)

5	x	Y	z <sub>n</sub>	A	В	R <sup>1</sup>
	CH <sub>3</sub>	снз	н	-(CH <sub>2</sub> )4	-сн(осн <sub>3</sub> )-	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
10	снз	CH3	н	-(CH <sub>2</sub> )3	-сн(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	CH3	CH3	Н		-сн(осн <sub>3</sub> )-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	СНЗ	CH3	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-CH(OC2H5)-(CH2)	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
15	сн <sub>3</sub>	CH3	Н		-сн(ос <sub>3</sub> н <sub>7</sub> )-(сн <sub>2</sub> );	
	CH3	снз	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-CH(0-i-C3H7)-(C	H <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> - i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
20	сн <sub>3</sub>	снз	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-CH(0-t-C4H9)-(CI	H <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> - i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	CH3	снз	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	-сн(scн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	сн <sub>3</sub>	CH3	Н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-сн(scн <sub>3</sub> )-(cн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	- i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
25	снз	сн3	н	-CH <sub>2</sub> -		i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
<b>30</b>	сн3	снз	н	-сн <sub>2</sub> —	2	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
35	снз	сн <sub>3</sub>	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
40	снз	сн <sub>З</sub>	н	-(сн <sub>2</sub> )		i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
45	сн <sub>З</sub>	сн <sub>3</sub>	н	- (	CH <sub>2</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>

50

(Fortsetzung)

Tabelle 2

5	×	Y	z <sub>n</sub>	A	В	R <sup>1</sup>
10	сн <sub>3</sub>	сн3	н	-сн <sub>2</sub>		i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
15	сн <sub>3</sub>	снз	н	-сн	2 0	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
20	Сн3	сн <sup>3</sup>	Н	-сн	2	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	снз	снз	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -(	сн(осн <sub>3</sub> )-	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
25	снз		н		сн(осн <sub>з</sub> )-сн <sub>2</sub>	
	снз	снз	н		сн(осн <sub>3</sub> )-(сн	• /
30	снз	снз	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -(	CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(C	
	снз	снз	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -(	сн(ос <sub>3</sub> н <sub>7</sub> )-(с	H <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> - t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
26	CH3	сн3	Н	-(CH <sub>2</sub> )2-(	CH(O-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> - t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
35	снЗ	сн3	Н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -(	CH(O-t-C4H9)	$-(CH_2)_2 - t - C_4H_9$
	снз	CH <sup>3</sup>	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -(	СН(SCH <sub>3</sub> )-СН <sub>2</sub>	t-C4H9
40	CH <sup>3</sup>	СНЗ	Н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -(	СН(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
45	снз	сн3	н	-CH <sub>2</sub> -	$\supset$	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
45	снз	сн <sup>3</sup>	н	-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>	>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
50						

55

<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)

	x	Y	zn	A	В	R <sup>1</sup>
5	сн3	сн <sub>3</sub>	н	-(CH <sub>2</sub> )2 <sup></sup>	CH <sub>2</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
15	сн <sub>3</sub>	сн <sub>З</sub>	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
	снз	сн <sub>3</sub>	н	-C1	H <sub>2</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
20	СН <sub>З</sub>	сн3	н	-CH	2	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
25	снз	сн <sub>З</sub>	н	, -с	H <sub>2</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
30	СН <sub>З</sub>	CH3	Н	-c	CH <sub>2</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
35						
	CH3	снз	Н		<sup>1</sup> -сн(осн <sup>3</sup> )-	-c(cH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C1
	CH3	CH3	Н	-(CH <sub>2</sub> )3	3-CH(OCH3)-CH2-	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
40	сн <sub>3</sub>	снз	Н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	2-CH(OCH3)-(CH2)2-	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
	сн <sub>3</sub>	CH3	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	2-CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	c(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
45	сн <sub>3</sub>	снз	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	<sub>2</sub> -ch(oc <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(cH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C1

50

<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)

5	×	Y	Z <sub>n</sub>	A	В	R <sup>1</sup>
	сн <sup>3</sup>	CH <sup>3</sup>	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -0	CH(O-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C1
10	сн3	снз	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -0	CH(O-t-C4H9)-(CH2)2-	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
	снз	снз	Н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -0	:н(scн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
	снз	снз	Н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -0	:н(scн <sub>3</sub> )-(cн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
15	снз	Сң <sup>3</sup>	н	-сн <sub>2</sub> —	>	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
20	CH3	снз	н	-CH <sub>2</sub>	>	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
25	снз	сн <sub>3</sub>	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	2	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
30	снз	снз	н	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —<	) H <sub>2</sub>	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
35	снз	сн3	н	-сн <sub>2</sub>		-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
40	снз	снз	н	-CH <sub>2</sub> \	$\nabla$	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
45	сн <sub>3</sub>	сн3	н	-СН <sub>2</sub>		-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1

Tabelle 2 (Fortsetzung)

x		Y	z <sub>n</sub> _	Α	В	R	1
СН	3	сн <sub>3</sub>	н	-Cł	12 0		-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>
СН	3	сн3	н	-(CH <sub>2</sub> )4	-сн(осн <sub>3</sub> )-		-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>
СН	3	снз	. <b>H</b>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	-сн(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -		-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>
СН	3	снз	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-сн(осн <sub>3</sub> )-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>
СН	3	снз	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-сн(ос <sub>2</sub> н <sub>5</sub> )-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		-c(cH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
СН	<sup>[</sup> 3	снз	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-сн(ос <sub>3</sub> н <sub>7</sub> )-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		-c(cH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
СН	13	снз	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-сн(о-і-с <sub>3</sub> н <sub>7</sub> )-(сн <sub>2</sub>	) <sub>2</sub> -	-c(cH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
CH	13	снз	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-сн(о-t-с <sub>4</sub> н <sub>9</sub> )-(сн <sub>2</sub>	)2-	-c(cH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
CH	13	снз	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	-сн(sсн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -		$-c(cH_3)_2cH_2cH_3$
CF	łз	снз	Н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-ch(scH <sub>3</sub> )-(cH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>
Cł	13	снз	н	-сн <sub>2</sub> —			-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>
Cł	13	снз	н	-сн <sub>2</sub> —			-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>
CI	Нз	снз	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub>		-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>
C	H <sub>3</sub>	снз	н	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	_		-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>
					6		

33

50

5	<u>x</u>	Y	z <sub>n</sub>	A	В	R <sup>1</sup>
10	сн <sub>3</sub>	сн <sub>З</sub>	н	-сн	2	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>
15	сн <sub>3</sub>	сн <sup>3</sup>	н	-сн <sub>2</sub> .	$\bigvee$	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>
20	сн3	сн <sup>3</sup>	н	-сн	2 0	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>
25	сн3	сн3	н	-сн <sub>?</sub>	2 0	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>
	CH3	СП	£ - C!!	(6)		
	_		6-CH <sub>3</sub>		CH(OCH <sub>3</sub> )-	СНЗ
30	сн <sup>3</sup>				CH(OCH3)-CH2-	CH <sup>3</sup>
	сн3	CH <sup>3</sup>			сн(осн <sub>3</sub> )-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	сн <sup>3</sup>
	сн3	снз	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> )2-0	CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> +	сн <sup>3</sup>
35	CH <sup>3</sup>	сн3	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -0	CH(OC3H7)-(CH2)2-	сн <sub>3</sub>
	CH <sup>3</sup>	снз	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -0	CH(O-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	- сн <sub>3</sub>
	CH3	сн3	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	CH(O-t-C4H9)-(CH2)2	- сн <sub>3</sub>
40	сн <sup>3</sup>	Сн <sup>3</sup>	6-СН <sup>З</sup>	-(CH <sup>S</sup> )3-C	:н(scн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	снз
	CH <sup>3</sup>	сн3	6-СН <sup>З</sup>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	сн(scн <sub>3</sub> )-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	сн <sub>3</sub>
45	снз	сн3	6-CH3	-CH <sub>2</sub>	$\supset$	сн3

Tabelle 2 (Fortsetzung)

5	x	Y	z <sub>n</sub>	А В	R <sup>1</sup>
10			6-CH <sub>3</sub> -	-сн <sub>2</sub> ————————————————————————————————————	сн <sub>З</sub>
15	снз	снз	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>	сн <sub>3</sub>
20	снз	снз	6-СН <sub>З</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —————————————————————————————————	сн <sub>3</sub>
25	снз	снз	6-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub>	сн <sub>З</sub>
30	снз	сн3	6-СН <sub>З</sub>	-CH <sub>2</sub>	сн <sub>3</sub>
35	сн <sup>3</sup>	снз	6-СН <sub>З</sub>	-CH <sub>2</sub>	сн <sub>З</sub>
40	снз	сн <sub>3</sub>	6-СН <sub>З</sub>	-CH <sub>2</sub>	СН <sub>3</sub>
45	снз	СНЗ	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	снз			-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>

50

Tabelle 2 (Fortsetzung)

5	x	Y	Z <sub>n</sub>	A	В	R <sup>1</sup>
10	CH3	CH3	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> )2	-сн(осн <sub>3</sub> )-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	снз	снз	6-CH <sup>3</sup>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-сн(ос <sub>2</sub> н <sub>5</sub> )-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	CH <sup>3</sup>	снз	6-CH <sup>3</sup>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-сн(ос <sub>3</sub> н <sub>7</sub> )-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
15	CH <sup>3</sup>	сн <sup>3</sup>	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-сн(о-і-с <sub>3</sub> н <sub>7</sub> )-(сн <sub>2</sub>	) <sub>2</sub> - i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	снз	сн3	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-сн(о-t-с <sub>4</sub> н <sub>9</sub> )-(сн <sub>2</sub>	) <sub>2</sub> - i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
20	сн3	снз	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	-сн(sсн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	сн3	снз	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-сн(sсн <sub>3</sub> )-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
25	снз	снз	6-сн <sub>3</sub>	-сн <sub>2</sub> —		i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
30	снз	сн <sub>З</sub>	6-CH3	-сн <sub>2</sub>		i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
35	снЗ	снз	6-CH <sub>3</sub>	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —	CH <sub>2</sub>	i-С <sub>Э</sub> Н <sub>7</sub>
40	сн3	снз	6-СН <sub>З</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
45	снЗ	снз	6-сн <sub>3</sub>	-Cł	12	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>

50

Tabelle 2 (Fortsetzung)

5	x	Y	z <sub>n</sub>	А В	R <sup>1</sup>
10	сн3	снз	6-CH3	-CH <sub>2</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
15	сн <sup>3</sup>	СН <sup>З</sup>	6-CH3	-CH <sub>2</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
20	сн3	сн <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
25 30	сн <sub>3</sub> сн <sub>3</sub> сн <sub>3</sub>	сн <sub>3</sub> сн <sub>3</sub> сн <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub> 6-CH <sub>3</sub> 6-CH <sub>3</sub> 6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-CH <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(O-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
35	сн <sup>3</sup> сн <sup>3</sup>	сн <sub>3</sub>	6-СН <sub>З</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(O-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> - -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH(SCH <sub>3</sub> )-CH <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
40	сн <sup>3</sup>	сн <sub>3</sub>	6-СН <sub>З</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
45	сн <sub>З</sub>	сн <sub>3</sub>	6-CH3	-CH <sub>2</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>

<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)

5	<u> </u>	Y	z <sub>n</sub>	A	В	R <sup>1</sup>
10	сн <sub>3</sub>	Сн <sup>3</sup>	6-сн <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —	12	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
15	сн <sup>3</sup>	сн <sup>3</sup>	6-СН <sub>З</sub>	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —<	H <sub>2</sub>	t-C4H9
20	сн <sup>3</sup>	CH3	6-CH <sub>3</sub>	-сн <sub>2</sub>		t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
25	CH <sup>3</sup>	сн3	6-CH3	-CH <sub>2</sub> >		t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
30	сн3	сн3	6-СН <mark>З</mark>	-сн <sub>2</sub>		t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
35	сн <sub>3</sub>	сн <sub>3</sub>	6-СН <sup>З</sup>	-сн <sub>2</sub>		t-C4H9
	СНЗ	CH3	6-СН <sub>З</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -C	H(OCH <sub>3</sub> )-	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
40	сн <sup>3</sup>	снз			н(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	-с(сн <sub>3</sub> )2сн <sub>2</sub> с1
	снз	снз			н(осн <sub>3</sub> )-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	
45	сн3	сн3			н(ос <sub>2</sub> н <sub>5</sub> )-(сн <sub>2</sub> )	<del>-</del>

50

45

Tabelle 2

(Fortsetzung)

	<u>x</u>	Y	Z <sub>n</sub>	A	В	R <sup>1</sup>
5	CH3	снз	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	сн(ос <sub>3</sub> н <sub>7</sub> )-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-с(сн <sub>3</sub> )2сн <sub>2</sub> с1
	СНЗ	СНЗ			-сн(о-i-с <sub>3</sub> н <sub>7</sub> )-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-с(сн <sub>3</sub> )2сн2с1
10	снз	СН <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>		-CH(O-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
	снз	снз	6-CH3		-сн(sсн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	-c(cH <sub>3</sub> )2CH2C1
	снз	снз	6-CH <sub>3</sub>		-сн(sсн <sub>3</sub> )-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
15	сн3	снз	6-СН <sup>З</sup>	-сн <sub>2</sub> —		-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
20	сн3	сн <sub>3</sub>	6-СН <sub>З</sub>	-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>		-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
25	снз	сн <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	CH <sub>2</sub>	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
30	снз	сн3	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> )2	-СH <sub>2</sub>	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
35	сн <sup>3</sup>	сн3	6-сн <sub>З</sub>	-C1	H <sub>2</sub>	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1
40	снз	снз	6-СН <sub>З</sub>	-сн	2	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1

50

Tabelle 2	(Fortsetzung)

5	<u>x</u>	Y	z <sub>n</sub>	A	В		R <sup>1</sup>	
10	сн3	сн3	6-сн <sub>З</sub>	-сн	12		-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> с	н <sub>2</sub> с1
15	снз	снз	6-СН <sub>З</sub>	-сн	12 0		-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> с	н <sub>2</sub> с1
	снз	снз	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	сн(осн <sub>3</sub> )-		-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> с	H <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
	снз	снз	6-СН <sub>З</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -	сн(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -		-c(cн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> c	
20	снз	снз			сн (осн <sub>3</sub> ) - (сн <sub>2</sub>		-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> с	
	сн3	снз	6-СН <sub>З</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	сн(ос <sub>2</sub> н <sub>5</sub> )-(сн	12)2-	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> с	
25	сн3	снз	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	сн(ос <sub>3</sub> н <sub>7</sub> )-(сн	<sup>1</sup> 2 <sup>1</sup> 2 <sup>-</sup>	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> с	
	снз	сн3	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	СН(O-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-c(cH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> c	
	снз	сн3	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	СН(O-t-C4H9)-	(CH <sub>2</sub> )2-	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> с	н <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>
30	снз	снз	6-CH3	-(CH2)3-	сн(sсн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -		-c(CH3)2C	н <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>
	cH <sup>3</sup>	сн <sup>3</sup>	6-СН <sup>З</sup>	-(CH2)2-	сн(sсн <sub>з</sub> )-(сн <sub>2</sub>	2-	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> с	н <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>
35	снз	сн3	6-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> -	$\supset$		-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> с	н <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>
40	сн3	сн3	6-СН <sub>З</sub>	-CH <sub>2</sub>	>		-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> с	H <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
45	снз	сн3	6-СН <sub>З</sub>	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (	) H <sub>2</sub>		-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> с	н <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>

Tabelle 2 (Fortsetzung)

5	<u>x</u>	Υ	z <sub>n</sub>	A	В	R <sup>1</sup>
10	сн <sub>3</sub>	сн <sub>3</sub>	6-СН <sub>З</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub>	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>
15	снз	CH3	6-CH <sub>3</sub>	- C ł	f <sub>2</sub>	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>
20	снз	снз	6-CH <sub>3</sub>	-сн <sub>2</sub>		-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>
25	сн <sub>3</sub>	сн3	6-CH3	-CI	12	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>
30	СН <sup>3</sup>	сн <sub>3</sub>	6-СН <sub>З</sub>	-C1	H2 0	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden 3-Aryl-4-hydroxy- $\Delta^3$ -dihydrofuran-Derivate der Formel (Ic) genannt:

35

40

45

50

10
15
20
25
30
35
40
45
50
55

Tabelle 3

	_	Z <sub>n</sub>	A	В	J	Σ	R <sup>2</sup>
	C1 C1 H	I	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-	- 0	0	0	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
•	5	×	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	)-CH <sub>2</sub> -	0	0	C2H5
_	3	I	$-(CH_2)_2-CH(OCH_3)-(CH_2)_2$	)-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	0	0	C2HS
J		×	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	l <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	0	0	C2HS
5		x	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	7)-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	0	0	C2H5
J		Ŧ	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(O-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	C3H7)-(CH2)2-	0	0	C2H5
J	<b>.</b>	æ	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	С <sub>4</sub> Н9)-(СН <sub>2</sub> )2-	0	0	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
J	<b>.</b>	x	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(sсн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	)-CH <sub>2</sub> -	0	0	C2H5
J	=	æ	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	)-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	0	0	C2HS

5		R <sup>2</sup>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>S</sub>	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>S</sub>
10		Σ	0	0	0	0	o	0
15		L	0	0	0	0	0	0
20								
25		B						
30			$\bigcirc$	OF ST	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	CH2	-CH <sub>2</sub>
35	<b>(</b> 6	¥	-CH2	-CH2-	-(CH <sub>2</sub> )2-	-(CH <sub>2</sub> )2-	ī	<sup>5</sup>
40	(Fortsetzung)							
45		2 <sub>n</sub>	x	I	I	r	x	I
43	Tabelle 3	<b>&gt;</b>	ច	ü	ប	Ü	ü	5
50	Tabe	×	ວ	ü	C	:5	C I	C

5		R <sup>2</sup>	C <sub>2</sub> H <sub>S</sub>	C2H <sub>S</sub>	i - C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	i -C3H7	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
10		Σ	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
15		u	. 0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
20										.2.	, 2-		
25		æ			3)-	3)-CH <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(ОСH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(O-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	3)-CH <sub>2</sub> -	)-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
30			-CH <sub>2</sub>	-CH2-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	, 2-сн (осн	,2-CH(OC <sub>2</sub> )	) <sub>2</sub> -сн(ос <sub>3</sub> <sup>1</sup>	)2-CH(0-i-	)2-CH(0-t-	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(sсн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
<b>35</b>	( Bu	Y	•	·	- (СН <sub>2</sub>	- (CH <sub>2</sub>	- (сн <sub>2</sub>	- (CH <sub>2</sub>	- (СН <sub>2</sub>	- (CH <sub>2</sub>	- (СИ <sub>2</sub>	- (СН <sub>2</sub>	- (CH <sub>2</sub>
40	(Fortsetzung)												
45	ନ	Zn	x	æ	x	I	I	x	x	I	I	I	r
50	Tabelle	<b>&gt;-</b>	5	ចី	ច	C	C	ບ	ច	C	C	CJ	ប
3U	Tat	×	CJ	C1	C	ប	<u>.</u>	៊	ប៊	ວ	ប	ច	ວ

5		R <sup>2</sup>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
10		Σ	0	0	<b>0</b>	0	o	0
15		اد	. 0	0	0	0	0	0
20								
25		æ						
30				GH2	-cH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH2-	
35	( <b>6</b>	٧	-CH2	-СН <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	O,	-CH2
40	(Fortsetzung)							
45		2 <sub>n</sub>	<b>x</b>	I	I	x	I	I
	Tabelle 3	<b>&gt;</b>	C1	ប៊	CI	ប៊	G	CI
50	Tab	×	ວ	ច	C	ច	C	C

5		R <sup>2</sup>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C3H2	i - C3H7	i -C3H7	i -C3H7	i-C3H7	i -C3H7	i - C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>
10		Σ	0	0	S	ဟ	တ	ဟ	ဟ	ဟ	S	ဟ	S
15		7	. 0	o	0	0	0	0	0	0	0	0	0
20							-2	-2,	-2,	CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	2H <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		<b>.</b> .
25		8			нз)-	н <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	н <sub>3</sub> )-(сн <sub>2</sub> );	2H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub>	3H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> ) - ((	L-C4H9)-((	<sup>1</sup> 3)-СН <sub>2</sub> -	13)-(ЕН
30			-CH <sub>2</sub>	CH <sub>2</sub>	-(сн <sub>2</sub> )4-сн(осн <sub>3</sub> )-	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(sсн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
35	( gun	A			H) -	но) -	HD) -	- (CH	- (CH	- (CH	- (CH	- (CH	H) -
40	(Fortsetzu	_											
45	타	Zn	x	×	x	I	r	x	ĸ	I	I	I	x
50	Tabelle	-	CJ	៊	ប	C	ວ	5	5	C	ច	C	ច
	Ta	×	ប៊	ច	<b>បី</b>	ົວ	ប	<b>.</b>	ü	ច	C1	CI	CJ

		1						
5		R <sup>2</sup>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i - C <sub>3</sub> H <sub>?</sub>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
10		Σ	ν	w	ω	ဟ	ဟ	ഗ
15		-i	0	0	0	0	0	0
20								
25		æ			·			
30			$\bigcirc$	CHO.	CH2	-CH <sub>2</sub>	-CH2	-CH <sub>2</sub>
35	( Gur	Y	-CH2-	-CH2	~(CH <sub>2</sub> )2	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		•
40	(Fortsetzung)	_						
45		Zn	r	I	I	I	I	x
	Tabelle 3	<b>&gt;</b>	ប	ü	ច	C	ច	ច
50	Tab	×	ច	CJ	CI	ប៊	C	C

5		R <sup>2</sup>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -C4H9	i-C4H9	i -C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	i-C4H9	i-C4H9	i-C4H9	i-C <sub>4</sub> H9	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	i - C4H9
10		Σ	w	v	0	0	0	0	0	0	0	0	0
15		ר	. 0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
20							1	ί,	l <sub>N</sub>	12,2-	12)2-		
25		В			- (€	3)-CH <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(ОСH <sub>3</sub> )-(СH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	3)-CH2-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
30			-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-	- (сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	2-сн(осн	2-CH(OC <sub>2</sub> I	<sub>2</sub> -сн(ос <sub>3</sub> 1	2-CH(0-i	2-CH(0-t.	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(sсн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	, <sub>2</sub> -сн(sсн <sub>3</sub>
35	( bun	Y	ı		- (СН <sub>2</sub>	- (CH <sub>2</sub>	- (СН <sub>2</sub>	- (CH <sub>2</sub>	- (CH <sub>2</sub>	- (CH <sub>2</sub> )	- (CH <sub>2</sub> )	- (CH <sub>2</sub> )	- (CH <sub>2</sub> )
40	(Fortsetzur												
45	F)	Z <sub>n</sub>	I	I	x	×	x	I	x	×	x	I	I
•	11e 3	<b>&gt;</b>	CJ	េះ	ប	C1	c)	CJ	c C	CJ	C]	CJ	C]
50	Tabelle	×	C	5	CI	C]	C	C	CJ	ເວ	ប៊	C1	CJ

0

I

ວ

ວ

5		R <sup>2</sup>	i-C4H9	i - C4 H9	i - C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	i - C4 H9	i - C4 H9
10		Σ	0	o	0	o	0
15		١	. 0	0	0	o	0
20					·		
25		в					
30			$\bigcirc$	CH2	C E	2 -CH2	Ç#2,
35	ng)	<b>«</b>	-CH2-	-CH2	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (-	-' · ·
40	(Fortsetzung)						
45		Zn	Ï	I	x	x	x
50	Tabelle 3	>-	ü	5	ü	CJ	<b>5</b>
-	Ta	×	Ü	ប៊	<b>:</b>	C	CI
55							

							_					
	R <sup>2</sup>	i -C4H9	i - C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-CqH9	s-C4H9	6-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-CaH9
	Σ	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
	r		0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
						•	. 2	<b>'</b> 2	12)2-	12)2-		•
	60			.н <sub>3</sub> ) -	:H3)-СН <sub>2</sub> -	H3)-(CH2)2	2H2)-(CH2)	3H2)-(CH2)	i-C3H2)-(CH	L-C4H9)-(CH	н <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
	Y	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	н <sub>2</sub> )4-сн(ос	н <sup>2)3-сн(ос</sup>	н <sub>2</sub> , <sub>2</sub> -сн(ос	<sup>Н</sup> 2)2-СН(ОС	H <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -сн(ос	12)2-CH(0-	12)2-CH(0-	12)3-СН(SC	12)2-CH(SC
( guna				IJ.	D) -	7) -	D) -	- (C	- (C	- (CF	<del>1</del> 3) -	<del>(</del> 0) -
(Fortset:	2 <sub>n</sub>	I	I.	r	r	r	ı	r	r	r	<b>-</b>	x
е С		=										
abe 11	×	Ü	CJ C3			C) ()	C) [O		ເນ ເນ			cı cı
	(Fortset:	3 (Fortsetzung) Z <sub>n</sub> A B L M	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	The set zung of the set zung zung zung zung zung zung zung zung	C1 H $-CH_2$ $-CH_2$ $0$ 0 0 C1 H $-CH_2$ $0$ 0 C1 H $-CCH_2$ $0$ C1 C1 C1 H $-CCH_2$ $0$ C1	The set zung is a second of the set zero second of the set zero second of z	Y       Zn       A       B       L       M         C1       H       -CH <sub>2</sub> / CH(OCH <sub>3</sub> ) - CH <sub>2</sub> 0       0         C1       H       -(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> ) - CH <sub>2</sub> / CH(OCH <sub>3</sub> ) - CH <sub>2</sub> - CH(OCH <sub>3</sub> ) - CH <sub>2</sub> / CH(OCH <sub>3</sub> ) - CH(OCH <sub>3</sub> ) - CH <sub>2</sub> / CH(OCH <sub>3</sub> ) - CH(O	T Z <sub>n</sub> A B L $L$ M  C1 H $-CH_2$ C1 H $-CH_2$ C1 H $-(CH_2)_4 - CH(OCH_3) - CH_2$ C1 H $-(CH_2)_3 - CH(OCH_3) - CH_2$ C1 H $-(CH_2)_2 - CH(OCH_3) - (CH_2)_2$	T $_{\rm a}$ $_{\rm belle 3}$ (Fortsetzung)  C1 H $_{\rm belle 3}$ $_{\rm c}$ $_{\rm belle 2}$ $_{\rm belle 3}$ $_{\rm c}$ $_{\rm belle 3}$ $_{\rm c}$ $_{\rm$	T $_{a}$ (Fortsetzung)  A $_{b}$ B $_{b}$ L $_{b}$ M  C1 $_{b}$ $_{c}$	The lift of the set zung)  Y

5		R <sup>2</sup>	s-C4H9	s-C4H9	s-C <sub>4</sub> H9
10		Σ	0	0	0
15		ר	0	0	0
20					
25		æ			
30				CH2	
35	•	4	-cH2-	- CH2-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> _
40	(Fortsetzung				
45		2 <sub>n</sub>	x	I	I
	Tabelle 3	<b>&gt;-</b>	ច	ច	ប
50	Tabe	×	ប៊	ü	ច

I

ວ

ວ

s-C<sub>4</sub>H9

0

0

I

ວ

C

0

0

I

ວ

င

0

0

5		m R <sup>2</sup>	s-C4H9	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>S</sub>	C2HS	C2H5	C2HS	C2H5	C2HS	C2HS	C2H5	C2Hc
			0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
15		1	. 0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
20						1	-2,2	12)2-	12,2-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	.(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		-2(3
25 30		В	<u></u>	$\bigcap$	ОСН3)-	осн <sup>3</sup> )-сн <sup>5</sup> .	осн <sup>3</sup> ) - (сн <sup>2</sup>	OC2H5)-(C	003H7)-(CH	0-i-C3H7)-	0-t-C4H9)-	scн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	scн <sub>3</sub> ) - (сн <sub>2</sub>
35		<b>4</b>	-CH2-	-CH2-	-(СН <sub>2</sub> )4-СН(ОСН <sub>3</sub> )-	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	$-(CH_2)_2-CH(OC_3H_7)-(CH_2)_2-$	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(O-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(O-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(sсн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
40	(Fortsetzung)												
45	(Fo	2 <sub>n</sub>	x	<b>=</b>	I	I	I	I	x	I	I	×	I
	116 3	<b>&gt;</b>	ü	ເວ	снз	сн3	снз	СНЗ	СНЗ	СНЗ	СНЗ	СНЗ	CH <sub>3</sub>
50	Tabelle	×	C	C	снз	снэ	снэ	СНЭ	CH3	СНЭ	снз	снз	CH <sub>3</sub>

5		R <sup>2</sup>	C <sub>2</sub> H <sub>S</sub>	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C2H5
10		Σ	0	0	o	0	0	0
15		J	. 0	0	0	0	0	0
20								
25		æ						
30			$\bigcirc$	Q P P	GH2 SP2	2-CH2	₽ Ç	-CH2-
35	( <b>6</b> u	Y	-CH2-	-CH2-	-(CH2)-	_(CH <sub>2</sub> )2_	•	Ų
40	(Fortsetzung)							
45		2 <sub>n</sub>	×	I	×	x	x	I
	Tabelle 3	<b>&gt;</b> -	сн3 сн3	СН3	СНЗ	снэ	CH <sub>3</sub>	снз
50	Tabe	×	снз	CH <sub>3</sub>	CH3	CH3	снз	снз

_	& ss. (Fortsetzung)	30	20	20	15	10	5
	<		B		J	Σ	R <sup>2</sup>
		-CH2			. 0	0	C2H5
•	•	-CH <sub>2</sub>			0	0	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
- (CH <sub>2</sub>	7	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-			0	0	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
- (СН <sub>2</sub>	~	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	H2-		0	0	i-C3H7
- (CH <sub>2</sub>	~	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	0	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
- (СН <sub>2</sub>	(7	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	0	i - C3H7
, (CH <sub>2</sub> )		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	0	i -C3H7
- (CH <sub>2</sub>	~	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	7)-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	0	i - C3H7
- (CH <sub>2</sub>	L/J	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	9)-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	0	i - C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>
- (СН	[7]	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(sсн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	Н2-		0	0	i - C3H7
HD) -	-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	0	i -C3H7

		R <sup>2</sup>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	1-C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
5				·ed		•4		• <b></b>
10		Σ	0	0	0	0	0	0
15		1	0	0	0	0	J	J
20								
<b>25</b>		В						
30			$\bigcirc$	-CH2	-CH2	-CH <sub>2</sub>	Ġ,	CH2
35	( bun	<b>4</b>	-CH2-	-CH2-	-(CH <sub>2</sub> )2-	-(CH <sub>2</sub> )2-		
40	(Fortsetz	2 <sub>n</sub>	r	r	<b>z</b>	±.	I	I
45			-	_	_	_		
	Tabelle 3	<b>&gt;</b>	снэ снэ	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СНЗ	CH <sub>3</sub>	снз снз
50	Tab	×	СНЭ	СНЗ	СНЗ	СНЗ	снз	СНЗ

50	45	40	35		<i>30</i>	25	20	15	10	5
Tabe	Tabelle 3	(Fortset	etzung)							
×	<b>&gt;</b>	2 <sub>n</sub>		۷		60		u	Σ	R <sup>2</sup>
снз	CH <sub>3</sub>	×		-CH <sub>2</sub>				. 0	0	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
СНЭ	снз	×		-CH2				0	0	i -C3H7
СНЭ	сн3	I	) -	CH2)4-CH	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-			0	ဟ	i-C <sub>2</sub> H <sub>2</sub>
СНЭ	СНЭ	x	)) -	3H <sub>2</sub> ) 3-CF	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -СH(OCH <sub>3</sub> )-СH <sub>2</sub> -	CH2-		0	ဟ	i -C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>
	СНЗ	x	) -	3H <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -Ch	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	တ	i - C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>
	снз	I	0) -	.H <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	1(0C2H2)	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	ဟ	i - C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>
СНЗ	СН3	I	0)-	:H <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -сн	((0C3H2)	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	ဟ	i - C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>
снз	СНЭ	I	0) -	H2)2-CH	1(0-i-c <sub>3</sub>	-(CH2)2-CH(0-i-C3H7)-(CH2)2-	72-	0	ဟ	i-C <sub>2</sub> H <sub>2</sub>
сн3 (	снз	x	J) -	H2)2-CH	(0-t-c4	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(O-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-2-	0	ဟ	i - C 2 H 2
сн3 (	снз	x	٥) -	Н2)3-СН	- (СН <sub>2</sub> )3-СН(SСН <sub>3</sub> )-СН <sub>2</sub> -	CH2-		0	ဟ	i-C3H2
сн3	снз	×	) -	H2)2-CH	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	w	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>

5		R <sup>2</sup>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -C3H7	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
10		Σ	w	w	ω	w	w	တ
15		u	0	0	0	0	0	0
20								
25		<b>B</b>						
30			$\bigcirc$	کے چ <sup>ہ</sup> چ	CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-GH2-	CH2-CH2-
35	( bur	Y	-CH2-	-CH2-	-2(CH <sub>2</sub> )-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		ĭ
40	(Fortsetzung)							
45	Ë	2 <sub>n</sub>	r	I	r	I	I	I
-	11e 3	<b>~</b>	снз	СНЗ	СН3	CH <sub>3</sub>	СНЗ	снэ снз
50	Tabelle	×	CH <sub>3</sub>	снэ	CH <sub>3</sub>	снэ	СНЗ	снэ

50		45	40	35	30	25	20	15	10	5
1	Tabelle 3	(Forts	tsetzung)	2						
	اح	Zn		¥		8		٦	Σ	R <sup>2</sup>
_	снэ	I		-CH2				0	ဟ	i -C3H7
	снз	x		-CH2-				0	ω	i -C3H7
	СНЗ	×		-(CH2)-	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-			0	0	i -C4H9
	снз	x		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	)-CH <sub>2</sub> -		0	0	i - C4H9
	СНЗ	I		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-сн(осн3)	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	0	i-C4H9
	снз	r		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-CH(0C2H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	0	1-C4H9
	СНЗ	<b>=</b>		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-сн(ос <sup>3</sup> н <sup>2</sup>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	0	i-C4H9
	СНЗ	x		-(CH2)-	-сн(0-і-с	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(O-i-С <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-2	0	0	1-C4H9
	снз	I		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-CH(0-1-C	-(CH2)2-CH(O-t-C4H9)-(CH2)2-	2-	0	0	i - C4H9
	снз	r		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(sсн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	-CH2-		0	0	i-C4H9
	СНЗ	r		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	0	i -C4H9

5		R <sup>2</sup>	i -C4H9	i - C4H9	i - C <sub>4</sub> H9	i - C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	i - C4H9	i-C4H9
10		Σ	o	0	0	0	0	0
15		נ	. 0	0	0	o	0	0
20								
25		В						
30				الم الم	o G Z	2-CH2	-CH2-	
35	( <b>6</b>	<b>V</b>	-CH2	-CH2-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	7	-CH <sub>2</sub>
40	(Fortsetzung)							
45		Zn	I	I	x	I	x	I
	Tabelle 3	<b>&gt;-</b>	СНЗ	СНЭ	снз	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3
50	Tabe 1	×	сн3 сн3	сн3 сн3	снз	снз	снз	сн3 сн3

5		R <sup>2</sup>	i - C <sub>4</sub> H9	i -C <sub>4</sub> H9	s-C <sub>4</sub> H9	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	5-C4H9	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	s-C4H9	s-C <sub>4</sub> H9	s-C4H9	s-C4H9	S-C.H.
			•	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	·s	'n	Ġ	ហ	'n	'n	'n	'n	Ś
10		Σ	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
15		ר	. 0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
20										2-2	-2		
25		æ			3)-	3)-CH2-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(сH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -сH(OС <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(СH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	3)-CH <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
30			-CH <sub>2</sub>	CH2-CH2-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	2-СН(ОСН	2-CH(OC2	2-СН(ОС <sub>3</sub>	2-СН(0-і	2-CH(0-t	-(сн <sup>2</sup> )3-сн(sсн <sub>3</sub> )-сн <sup>2</sup> -	2-CH(SCH
35	2	4	Ÿ	Ÿ	-(CH <sub>2</sub> )	-(CH <sub>2</sub> )	-(CH <sub>2</sub> )	-(CH <sub>2</sub> )	-(CH <sub>2</sub> )	-(CH <sub>2</sub> )	-(CH <sub>2</sub> )	-(CH <sub>2</sub> )	-(CH <sub>2</sub> )
40	(Fortsetzung)												
45	(For	Zn	x	x	I	x	x	I	I	r	x	I	x
	Tabelle 3	<b>&gt;</b>	CH3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СНЗ	СНЗ	СНЗ	снз	снз	снэ	СНЗ	СНЗ
50	Tabe	×	снз	сн3 сн3			СНЗ			CH3	снз	снз	СНЗ

50		45	40	35	30	25	20	15	10	5
Tabe	Tabelle 3	(Fortsetzung)	tzung)							
×	<b>&gt;</b> -	Zn		4		æ		7	Σ	R <sup>2</sup>
СНЗ	снэ снз	æ		-CH2/				· o	o	s-C4H9
CH <sub>3</sub>	снэ снз	±		-CH <sub>2</sub> /				0	0	s-C4H9
CH3	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>		-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-	,		0	0	C2H5
CH3	СНЗ	6-сн3		-(CH <sub>2</sub> )3-	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	-сн2-		0	0	C2HS
CH3	CH <sub>3</sub>	6-CH3		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	0	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH(OC2HS	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	0	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
CH3	СН3	6-CH3		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-сн(ос <sup>3</sup> н <sub>2</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	0	C2H5
CH3	CH3	6-CH <sub>3</sub>		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH(0-1-C	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	,2-	0	0	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
CH3	СНЗ	6-CH3		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH(0-1-C	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	,2-	0	0	C <sub>2</sub> H <sub>S</sub>
CH3		6-CH3		-(сH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -СH(SCH <sub>3</sub> )-СH <sub>2</sub> -	-CH2-		0	0	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
CH3		6-CH <sub>3</sub>		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	0	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>

		!	_	_				
5		R2	s-C <sub>4</sub> H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C <sub>4</sub> H9	s-C4H9	s-C4H9
10		Σ	0	0	o	0	0	0
15		-1	. 0	0	0	0	0	0
20								
25		83						
30				CH2 CH2	CH <sub>2</sub>	CH2		
35	( b	4	-сн <sub>2</sub> -	-CH2-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-CH2	CH2-
40	(Fortsetzung)					٠		
45		2 <sub>n</sub>	x	x	x	x	×	x
-	11e 3	<b>&gt;-</b>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	снз	CH <sub>3</sub>	снэ
50	Tabelle	×	сн3 сн3	сн3 сн3	CH <sub>3</sub>	СН3	CH <sub>3</sub>	снз снз

5		R <sup>2</sup>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C2H5	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5
10		Σ	0	0	0	0	0	0
15		ר	0	0	0	0	0	0
20								
25		В						
30				الم	G <sup>2</sup> <sub>2</sub>	2 CH2	₽,	
35	Ĝ	<b>V</b>	-cH2	-CH2-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	7	√2H2-
40	tsetzung)		၉	ု့ရ	_e	<u>.</u> e	ဌာ	Ę.
45	(Fortse	2 <sub>n</sub>	6-СН3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-СН3	6-CH <sub>3</sub>
	116 3	<b>&gt;</b>	СНЗ	снз	СНЗ	СНЗ	CH <sub>3</sub>	снэ
50	Tabelle	×	CH3	CH3	СНЗ	СНЗ	СКЗ	CH3

5		R <sup>2</sup>	C2H5	C2H5	i -C.H.	i -C <sub>2</sub> H <sub>2</sub>	i-C <sub>2</sub> H2	i - C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	i - C <sub>2</sub> H,	i - C <sub>2</sub> H.,	ј.С <sub>3</sub> Н,	i-C <sub>2</sub> H <sub>2</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>
10		Σ	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
15		L	. 0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
20								, ,	<b>.</b>	12,2-	12,2-		
25		æ			3)-	3)-CH <sub>2</sub> -	3)-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> .	<sup>1</sup> 5)-(СН <sub>2</sub> );	1, - (CH <sub>2</sub> ) 2	C3H2)-(C	C4H9)-(CH	)-CH <sub>2</sub> -	)-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
30			-CH <sub>2</sub>	-G <sup>2</sup> -	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(ОСH <sub>3</sub> )-(СH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH2)2-CH(0-i-C3H7)-(CH2)2	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(sсн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
35	t zung )	~	1	ī	- (CH <sub>2</sub> )	- (CH <sub>2</sub> )	-(CH <sub>2</sub> )	-(CH <sub>2</sub> )	- (сн <sub>2</sub> )	- (CH <sup>2</sup> )	-(CH <sub>2</sub> )	-(CH <sub>2</sub> )	-(CH <sub>2</sub> )
40	(Fortsetzu		6-СН3	н Э	# 3	£3	<sub>4</sub> 3	£.	13	<b>-</b> E	က	_m	, en
45		2 <sub>n</sub>	0-9	6-СН3	6-CH <sub>3</sub>	€-сн3	6-СН3	6-СН3	6-сн3	6-СН3	6-СН3	€+2-9	6-CH <sub>3</sub>
	Tabelle 3	<b>&gt;</b>	снз снз	CH <sub>3</sub>	СНЗ	CH <sub>3</sub>	снз	снз	снз	СН3	снз	снз	снз
50	Tab	×	СНЗ	снз	СНЗ	CH <sub>3</sub>	СНЭ	CH <sub>3</sub>	снз	СНЗ	СНЭ	снз	cH3
					•								

5		R <sup>2</sup>	i -C3H7	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	-C3H7	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
10			· <b>a</b>	· <b>.</b>	••• •	•••		
		Σ	0	0	0	0	0	0
15		٦	0	0	0	0	0	0
20								
25		B						
30			$\bigcirc$	-CH <sub>2</sub>	-CH2	-CH2	-CH <sub>2</sub>	-ch <sub>2</sub>
35	( 6)	V	-CH2-	-CH2-	-(CH <sub>2</sub> )2	-(СН <sub>2</sub> )2 <sup>-</sup>		•
40	(Fortsetzung)		H 33	H3	e H	н Э	H.3	H.
45	(Fo	2 <sub>n</sub>	6-СН3	6-сн3	6-СН3	6-сн3	6-сн3	6-СН3
	116 3	<b>&gt;</b>	СН3	снз	снз	снз	CH <sub>3</sub>	снз
50	Tabelle	×	снз	снз	CH <sub>3</sub>	снз	CH <sub>3</sub>	снз

5		R <sup>2</sup>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C3H7	i-C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	i-C3H2	i - C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
10		Σ	0	0	w	တ	တ	S	S	ဟ	ဟ	တ	တ
15		L	• 0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
20										,2,	2-		
25		В	,		3)-	3)-CH <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )·(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	)-CH2-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
30			-CH2	₽- 	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	2-CH(OCH	2-CH(OC2	2-CH(OC3	2-CH(0-i-	2-CH(0-t-	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(sсн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	<sub>2</sub> -сн(Sсн <sub>3</sub>
35	<b>6</b>	Y	i	7	- (CH <sub>2</sub> )	- (CH <sub>2</sub> )	-(CH <sub>2</sub> )	- (CH <sub>2</sub> )	- (CH2)	-(CH <sub>2</sub> )	-(CH <sub>2</sub> )	-(CH <sub>2</sub> )	-(CH <sub>2</sub> )
40	(Fortsetzung)		m	<b>m</b>	_	_							
45		2 <sub>n</sub>	6-СН3	6-СН3	6-CH <sub>3</sub>	6 - CH <sub>3</sub>	6-сн3	6-СН3	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	€ + СН3	6-СН3	6-CH <sub>3</sub>
	Tabelle 3	<b>~</b>	СН3	СНЭ	CH <sub>3</sub>	снз	снэ	снз	снз	СНЭ	СНЗ	снз	СНЗ
50	Tab	×	СНЗ	CH3	CH <sub>3</sub>	СНЭ	СНЭ	снэ	CH <sub>3</sub>	СНЭ	СНЭ	снз	снз

5		R <sup>2</sup>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
10		Σ	ဟ	w	v	w	ဟ	v
15		J	0	o	0	0	0	0
20								
25		60						
30				Ç Ş	OF S	GH2	-CH2	
35	2	A	-CH2	-CH2-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	- (CHZ)2-	•	-CH <sub>2</sub>
40	(Fortsetzung)		e.	Ę.	÷.	Ę.	en T	င
45	(For	Zn	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-СН3	6-СН3	6-СН3	6-сн3
50	Tabelle 3	<b>&gt;</b>	сн <sub>з</sub> сн <sub>з</sub>	снз снз	сн3 сн3	сн3 сн3	сн3 сн3	сн3 сн3

5		R <sup>2</sup>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C4H9	i-CaH9	i - C4H9	i - C4H9	i - C4 H9	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	i - C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	i - C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	i - C <sub>A</sub> H <sub>9</sub>
10		Σ	S	w	0	0	0	0	0	0	0	0	0
15		J	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
20										)2-	-2,		
25		B			-	)-CH2-	)-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
30			-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-(сн <sup>2</sup> )4-сн(осн <sub>3</sub> )-	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	<sup>2</sup> -СН(ОС <sup>2</sup> Н <sub>5</sub>	<sub>2</sub> -сн(ос <sub>3</sub> н <sub>7</sub>	2-СН(0-і-С	3-CH(0-f-C	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(sсн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
35	C E	<b>«</b>	0	0	-(CH <sub>2</sub> )	-(CH <sub>2</sub> )	-(CH <sub>2</sub> )	-(CH <sub>2</sub> )	-(CH <sub>2</sub> );	-(CH <sub>2</sub> )	- (сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	- (CH <sub>2</sub> ) 3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>
40	.setzung)		-1										
45	(Fortse	Zn	6-СН3	6-СН3	6-СН3	6-CH <sub>3</sub>	€+2-9	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	6-сн3	€н2-9
	Tabelle 3	<b>&gt;</b>	сн <sub>з</sub> сн <sub>з</sub>	снз	снз	СН3	СН3	снз	СНЗ	снз	снз	снз	снз
50	Tabe	×	CH <sub>3</sub>	cH <sub>3</sub>	снз	снз	CH3	CH <sub>3</sub>	СН3	СН3	СНЭ	снз	CH <sub>3</sub>
55													

0

6-CH<sub>3</sub>

снз снз

		1						
5		R <sup>2</sup>	i -C4H9	i -C4H9	i - C <sub>4</sub> H9	i -C4H9	i -C4H9	
10		Σ	0	0	0	o	0	
15		J	0	0	0	0	o	
20								
25		æ						
30			$\bigcirc$	Ġ,	d Car	-CH <sub>2</sub>	-CH2-	
35	( gu	Y	-CH2-	-CH2-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		ī
40	(Fortsetzung)	Zn	€ +СН3	6-сн3	6-сн3	€но-9	6 - CH3	
45		7	•	9	•	9	•	
	116 3	<b>&gt;</b>	снз снз	снз	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3	
50	Tabelle	×	снз	СНЗ	CH3	СНЗ	CH <sub>3</sub>	

50	45	40		<b>35</b>	30	25	20	15	10	5
Tabelle 3		(Fortset	( gunz							
<b>&gt;</b>	2 <sub>n</sub>			V		æ		J	Σ	R <sup>2</sup>
сн3 сн3		6-сн <sub>3</sub>		ប៊ុ	-CH2			. 0	0	i -C4H9
снз снз		6-сн3		√2H2-				0	0	i -C4H9
снэ снэ		6-СН3		-(СН <sub>2</sub> )4	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-	-		0	0	6-C4H9
сн3 сн3		€-сн3		-(сн <sub>2</sub> )3	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	)-CH <sub>2</sub> -		0	0	s-C4H9
снз снз		€-сн3		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	,-сн(осн <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	0	s-C4H9
снз снз		6-сн3		-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-сн(ос <sup>5</sup> н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	0	s-C4H9
снэ снз		6-CH <sub>3</sub>		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	,-сн(ос <sub>3</sub> н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	0	s-C4H9
снз снз		6-CH <sub>3</sub>		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-сн(0-і-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-2(	0	0	s-C4H9
снз снз		6-CH <sub>3</sub>		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-CH(0-t-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	.)2-	0	0	s-C4H9
снз снз		6-CH <sub>3</sub>		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	-(сн <sup>2</sup> )3-сн(sсн <sub>3</sub> )-сн <sup>2</sup> -	)-CH2-		0	0	s-C4H9
сн3 сн3		6-CH <sub>3</sub>		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-CH(SCH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		0	0	s-C4H9

			6 H 1	4H9	4 H 9	4 H 9	4 H 9	4H9
5		R <sup>2</sup>	s-C4H9	s-C4H9	s-C <sub>4</sub> H9	s-C <sub>4</sub> H9	s-C <sub>4</sub> H9	s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
10		Σ	0	0	0	0	0	0
15		ני	0	0	0	0	0	0
20								
25 30		89	^	$\wedge$			[=]	<u></u>
35		A.	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	CH2-	-CH2
40	(Fortsetzung)		H <sub>3</sub>	H <sub>3</sub>			ж ж	H <sub>3</sub>
45	(Fo	2 <sub>n</sub>	6-СН3	6-СН3	6-CH <sub>3</sub>	6-СН3	6-CH3	6-сн3
	116 3	<b>&gt;-</b>	СНЗ	снз	СН3	CH <sub>3</sub>	СН3	CH3
50	Tabelle	×	СНЗ	СНЗ	снз	CH <sub>3</sub>	снз	снз

		!		
5		R <sup>2</sup>	s-C4H9	s-C4H9
10		Σ	0	0
15		נ	0	0
20				
25		В		
30			-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>
<b>3</b> 5		4	•	•
<b>40</b> <b>45</b>	(Fortsetzung)	2 <sub>n</sub>	6-СН3	€н2-9
<b>→</b> ∪	3			
50	Tabelle 3	×	сн3 сн3	сн3 сн3

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden 3-55 Aryl-4-hydroxy-Δ³-dihydrofuran-Derivate der Formel (Ig) genannt:

Tabelle 4:

15	x	Y	z <sub>n</sub>	A	В	E E
	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -C	н(осн <sub>3</sub> )-	Na
	Cl	Cl	н	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -с	н(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	Nа
20	C1	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -С	н(осн <sub>3</sub> )-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Na
	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> )2-C	H(OC2H5)-(CH2)2-	Na
25	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	H(OC3H7)-(CH2)2-	Na
	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	H(O-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Na
	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -0	H(O-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Na
30	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -0	CH(SCH <sub>3</sub> )-CH <sub>2</sub> -	Na
	Cl	C1	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -0	ch(sch <sub>3</sub> )-(ch <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Na
35						
	Cl	Cl	н	-CH <sub>2</sub> -	$\overline{}$	Na

<u>Tabelle 4:</u> (Fortsetzung)

5	x	Y	z <sub>n</sub>	A B	E
10	C1	Cl	н	-сн <sub>2</sub> ————————————————————————————————————	Na
15	C1	Cı	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —————————————————————————————————	Na
20	C1	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>	Na
25	Cl	Cl	н	-cH <sub>2</sub>	Na
30	C1	Cl	н	-CH <sub>2</sub>	Na .
- <b>35</b>	Cı	Cl	н	-CH <sub>2</sub>	Na
40	C1	Cl	н	-CH <sub>2</sub>	Na
	Cl	Cı	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-	-NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
45	Cl	Cl	н	-(cH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	-NH3-i-C3H7
	Cl	Cl	Н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>

50

55

Tabelle 4: (Fortsetzung)

	x	Y	z <sub>n</sub>	A B	E
5	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-NH <sub>3</sub> -i-С <sub>3</sub> Н <sub>7</sub>
	Cl	Cl	Н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
10	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(0-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-NH <sub>3</sub> -i-С <sub>3</sub> Н <sub>7</sub>
	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(O-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
15	Cl	C1	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH(SCH <sub>3</sub> )-CH <sub>2</sub> -	-NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
20	Cl	C1	н	-CH <sub>2</sub>	-NН <sub>3</sub> -і-С <sub>3</sub> Н <sub>7</sub>
25	Cl	Cl	н	-CH <sub>2</sub>	-NН <sub>3</sub> -і-С <sub>3</sub> Н <sub>7</sub>
30	C1	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —————————————————————————————————	-NН <sub>3</sub> -i-С <sub>3</sub> Н <sub>7</sub>
35	Cl	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>	-NН <sub>3</sub> -i-С <sub>3</sub> Н <sub>7</sub>
40	Cl	Cl	н	-CH <sub>2</sub>	-NН <sub>З</sub> -i-С <sub>З</sub> Н <sub>7</sub>
45	Cl	Cl	н	-CH <sub>2</sub>	-NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>

50

Tabelle 4: (Fortsetzung)

5	<u>x</u>	Y	z <sub>n</sub>	A	В	£
10	C1	Cl	н	-	CH <sub>2</sub>	-NН <sub>З</sub> -i-С <sub>З</sub> Н <sub>7</sub>
15	Cl	Cl	н	-	CH <sub>2</sub>	-NН <sub>З</sub> -і-С <sub>З</sub> Н <sub>7</sub>
	сн <sup>3</sup>	снз	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -C	н(осн <sub>3</sub> )-	Na
20	CH <sup>3</sup>	сн3	Н	-(CH <sub>2</sub> )3-C	н(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	Na
	CH3	сн3	Н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	H(OCH3)-(CH2);	2 - Na
25	CH3	СНЗ	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	н(ос <sub>2</sub> н <sub>5</sub> )-(сн <sub>2</sub> )	2- Na
23	CH <sup>3</sup>	CH <sup>3</sup>	Н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	н(ос <sub>3</sub> н <sub>7</sub> )-(сн <sub>2</sub> )	2- Na
	сн <sub>3</sub>	сн3	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	H(O-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-((	CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> - Na
30	CH3	CH <sup>3</sup>	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	H(O-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(C	CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> - Na
	сн <sup>3</sup>	CH3	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -C	н(scн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	Na
35	CH3	сн <sup>3</sup>	Н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	н(sсн <sub>3</sub> )-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	,- Na
	сн <sup>3</sup>	сн <sup>3</sup>	н	-сн <sub>2</sub>	$\bigcirc$	Na
40	сн <sup>3</sup>	СН <sup>З</sup>	н		-CH <sub>2</sub>	Na
45	сн <sub>3</sub>	снз	н	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub>	Na

50

<u>Tabelle 4: (Fortsetzung)</u>

_	x	Y	z <sub>n</sub>	Α	В	£
10	снз	сн3	н	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	Na
15	сн3	СН <sub>З</sub>	н	-(	CH <sub>2</sub>	Nа
20	снз	сн3	н	-Cł	12	Na
25	снз	сн <sub>3</sub>	н	-(	CH <sub>2</sub>	Na
30	снз	сн <sup>3</sup>	н	-1	CH <sub>2</sub>	Na
	СНЗ	снз	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -C	н(осн <sub>3</sub> )-	-NH3-i-C3H7
35	СНЗ	снз	н		н(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	-NH3-i-C3H7
	сн3	снз	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	H(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	снз	снз	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	H(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
40	снз	сн3	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	H(OC3H7)-(CH2)2-	-ин <sub>3</sub> -і-С <sub>3</sub> н <sub>7</sub>
	CH3	снз	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	H(O-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
45	снз	сн <sup>3</sup>	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	$H(0-t-C_4H_9)-(CH_2)_2-$	-NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	снз	CH3	Н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -C	н(sсн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	-NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	СНЗ	снз	н	-(CH <sub>2</sub> )2-C	H(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-NH3-i-C3H7

50

And the second of the second

<u>Tabelle 4:</u> (Fortsetzung)

5	<u>x</u>	Y	z <sub>n</sub>	Α	В	E
10	сн <sup>3</sup>	снз	н	-сн <sub>2</sub> —⟨	$\bigcirc$	-NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
15	сн <sub>3</sub>	снз	<b>H</b>	-сн <sub>2</sub> -	CH <sub>2</sub>	-NН <sub>3</sub> -i-С <sub>3</sub> Н <sub>7</sub>
73	CH3	сн <sup>3</sup>	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		-NН <sub>3</sub> -і-С <sub>3</sub> Н <sub>7</sub>
20	сн <sub>3</sub>	снз	н	-(CH <sub>2</sub> )2		-NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
25					-сн <sub>2</sub> 	
	СН <sup>З</sup>	сн3	н	-cı		-NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
<b>30</b>	снз	сн3	н	-сн	2	-NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
35					•	
40	сн <sup>З</sup>	снз	н	-C)	12	-NH <sub>3</sub> -i-С <sub>3</sub> Н <sub>7</sub>
	снз	снз	н	-CI	12 0	-NH <sub>3</sub> -i-С <sub>3</sub> Н <sub>7</sub>
45					ı	

50

<u>Tabelle 4: (Fortsetzung)</u>

5	x	Y	z <sub>n</sub>	A	В	E
	СНЗ	CHa	6-CH <sub>2</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -CH(C	OCH <sub>3</sub> )-	Na
	CH3			-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH(C		Na
10	CH3				осн <sub>3</sub> )-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Na
	сн3	_			OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Na
15	сн3		_		OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Иa
	снз	•			O-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Nа
	сн3				O-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Na
20	CH3	сн3	_	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH(		Na
	•	сн3			scн <sub>3</sub> )-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Na
25	снз	cn3	0 0113	(0112/2 01111	20.37 (3.12.2	
	сн3	снз	6-CH3	-сн <sub>2</sub> —		Na
30	снз	сн3	6-CH <sub>3</sub>	-сн <sub>2</sub> —⟨ -сі́	H <sub>2</sub>	Na
35	снз	снз	6-СН <sub>З</sub>	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —	) H <sub>2</sub>	Na
40	снз	сн <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	$\Box$	Na
45						
5 <i>0</i>	сн3	сн3	6-СН <sub>З</sub>	-сн	CH <sub>2</sub>	Na

Tabelle 4: (Fortsetzung)

5	x	Υ	z <sub>n</sub>	A	В	E
10	снз	сн3	6-СН <sub>З</sub>	-(	CH <sub>2</sub>	Na
15	снз	сн <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	-	CH <sub>2</sub>	Na
20	снз	сн <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	-	-CH <sub>2</sub>	Na
	снз	снз	6-СН <sub>З</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -C	CH(OCH <sub>3</sub> )-	-NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
25	СНЗ	снз	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -С	сн(осн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	-NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	сн <sup>3</sup>	снз	6-СН <sub>З</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	сн3	снз	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
30	сн3	снз	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	:н(ос <sub>3</sub> н <sub>7</sub> )-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	2NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	сн3	сн3	6-СН <sup>З</sup>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	:H(O-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH	$H_2)_2$ -NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
35	снЗ	сн3	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	CH(O-t-C4H9)-(CH	$H_2)_2$ -NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	снз	сн3	6-СН <sup>З</sup>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -0	:н(scн <sub>3</sub> )-сн <sub>2</sub> -	-NH3-i-C3H7
	сн3	сн3	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	H(SCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	- NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
40	снз	снз	6-СН <sub>З</sub>	-сн <sub>2</sub> -	$\hookrightarrow$	-NН <sub>З</sub> -і-С <sub>З</sub> Н <sub>7</sub>
45	снз	сн3	6-СН <sub>З</sub>	-СН <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-NH <sub>3</sub> -і-С <sub>3</sub> Н <sub>7</sub>

50

В

E

Tabelle 4: (Fortsetzung)

 $z_n$ 

5					
10	сн3	снз	6-СН <sub>З</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>	-NH <sub>3</sub> -i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
15	снз	снз	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-NН <sub>3</sub> -i-С <sub>3</sub> Н <sub>7</sub>

Verwendet man gemäß Verfahren (A) 1-(2,6-Dichlorphenylacetyloxy)-4-isopropoxy-cyclohexancarbonsäureethylester, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

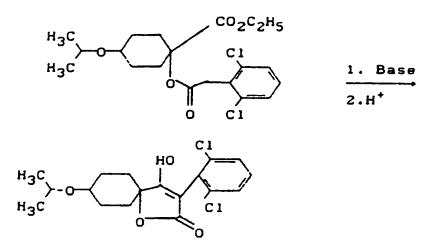
25

35

40

45

50



Verwendet man gemäß Verfahren (B) (Variante α) 3-(2,4,6 Trimethylphenyl)-4-hydroxy-5,5-(2-ethoxy)-pentamethylen-Δ³-dihydrofuran-2-on und Pivaloylchlorid als Ausgangsstoff, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden.

Verwendet man gemäß Verfahren B (Variante  $\beta$ ) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-4-hydroxy-5,5-(2-methoxy)-tetramethylen- $\Delta^3$ -dihydrofuran-2-on und Acetanhydrid als Ausgangsverbindungen, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden.

$$H_3$$
C-CO

 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $H_3$ C-CO

 $CH_3$ 
 $H_3$ C-CO

 $CH_3$ 
 $H_3$ C-CO

H<sub>3</sub>C CH<sub>3</sub> CH<sub>3</sub>

Verwendet man gemäß Verfahren C 3-(2,4-Dichlorphenyl)-4-hydroxy-5,5-(3-propoxy)-pentamethylen-∆³-dihydrofuran-2-on und Chlorameisensäureethoxyethylester als Ausgangsverbindungen, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden.

Verwendet man gemäß Verfahren (D<sub>a</sub>) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-4-hydroxy-5,5-(3-tert.-butoxy)-50 pentamethylen-Δ³-dihydrofuran-2-on und Chlormonothioameisensäuremethylester als Ausgangsprodukte, so kann der Reaktionsverlauf wie folgt wiedergegeben werden:

55

5

10

15

20

30

$$CH_3$$
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 

Verwendet man gemäß Verfahren (E) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-4-hydroxy-5,5-(1,2-tetramethylen)-trimethylen-Δ³-dihydrofuran-2-on und Methansulfonsäurechlorid als Ausgangsprodukt, so kann der Reaktionsverlauf durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (F) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-4-hydroxy-5,5-(1,4-oxy)-pentamethylen- $\Delta^3$ -dihydrofuran-2-on und Methanthio-phosphonsäurechlorid-(2,2,2-trifluorethylester) als Ausgangsprodukte, so kann der Reaktionsverlauf durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (G<sub>a</sub>) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-4-hydroxy-5,5-(2,3-tetramethylen)-tetramethylen-Δ³-dihydrofuran-2-on und Ethylisocyanat als Ausgangsprodukte, so kann der Reaktionsverlauf durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren ( $G_{\beta}$ ) 3-(2.4,6-Trimethylphenyl)-4-hydroxy-5,5-(2-methylmercapto)-pentamethylen- $\Delta^3$ -dihydrofuran-2-on und Dimethylcarbamidsäurechlorid als Ausgangsprodukte, so kann der Reaktionsverlauf durch folgendes Schema wiedergegeben werden:

$$H_3$$
C-S
OH
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $-HC1$ 
 $CH_3$ 

Verwendet man gemäß Verfahren (H) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-4-hydroxy-5,5-(1-methoxy)-pentamethylen- $\Delta^3$ -dihydrofuran-2-on und NaOH als Komponenten, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

$$H_3C-O$$
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 

Die bei dem obigen Verfahren (A) als Ausgangsstoffe benötigten Verbindungen der Formel (II)

$$\begin{array}{c|c}
A & CO_2R^8 \\
X & & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& &$$

50 in welcher

5

10

15

25

30

35

40

45

A, B, X, Y, Z, n und R<sup>8</sup> die oben angegebene Bedeutung haben sind neu, lassen sich aber nach im Prinzip bekannten Methoden in einfacher Weise herstellen. So erhält man z.B. O-Acyl-α-hydroxycarbonsäureester der Formel (II), wenn man

a) 2-Hydroxycarbonsäure-(ester) der Formei (XIII)

10

in welcher
R12 für Wasserstoff (XIIIa) oder Alkyl (XIIIb) steht

und

A und B die oben angegebene Bedeutung haben, mit Phenylessigsäurehalogeniden der Formel (XIV)

20

25

30

in welcher

X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben und

Hal für Chlor oder Brom steht,

acycliert (Chem. Reviews 52 237-416 (1953)) und gegebenenfalls anschließend verestert; oder wenn man Hydroxycarbonsäuren der Formel (Ila),

$$\begin{array}{c|c}
A & CO_2H \\
B & X \\
O & Z_n
\end{array}$$
(11a)

35

40

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben verestert (Chem. Ind. (London) 1568 (1968).

Verbindungen der Formel (IIa) sind beispielsweise aus den Phenylessigsäurehalogeniden der Formel (XIII) und Hydroxycarbonsäuren der Formel (XIIIa) erhältlich (Chem. Reviews 52 237-416 (1953).

Beispielhaft seien folgende Verbindungen der Formel (II) genannt:

1-(2,4-Dichlorphenyl-acetyloxy)-2-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

1-(2,6-Dichlorphenyl-acetyloxy)-2-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

1-(2-Chlor-6-fluorphenyl-acetyloxy)-2-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

1-(2,4-Dimethylphenyl-acetyloxy)-2-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

1-(2,6-Dimethylphenyl-acetyloxy)-2-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

1-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetoxy)-2-methoxy-cyclohexan carbonsäureethylester

1-(2,6-Dichlor-4-trifluormethylphenyl-acetoxy)-2-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

50 1-(2,4-Dichlorphenyl-acetyloxy)-3-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

1-(2,6-Dichlorphenyl-acetyloxy)-3-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

1-(2-Chlor-6-fluorphenyl-acetyloxy)-3-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

1-(2,4-Dimethylphenyl-acetyloxy)-3-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

1-(2,6-Dimethylphenyl-acetyloxy)-3-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

1-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetoxy)-3-methoxy-cyclohexan carbonsäureethylester

1-(2,6-Dichlor-4-trifluormethylphenyl-acetoxy)-3-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

1-(2,4-Dichlorphenyl-acetyloxy)-4-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

1-(2,6-Dichlorphenyl-acetyloxy)-4-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

...



1-(2-Chlor-6-fluorphenyl-acetyloxy)-4-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2,4-Dimethylphenyl-acetyloxy)-4-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2,6-Dimethylphenyl-acetyloxy)-4-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetoxy)-4-methoxy-cyclohexan carbonsäureethylester 1-(2.6-Dichlor-4-trifluormethylphenyl-acetoxy)-4-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2,4-Dichlorphenyl-acetyloxy)-4-ethoxy-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2,6-Dichlorphenyl-acetyloxy)-4-ethoxy-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2-Chlor-6-fluorphenyl-acetyloxy)-4-ethoxy-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2,4-Dimethylphenyl-acetyloxy)-4-ethoxy-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2.6-Dimethylphenyl-acetyloxy)-4-ethoxy-cyclohexancarbonsäureethylester 10 1-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetoxy)-4-ethoxy-cyclohexan carbonsäureethylester 1-(2,6-Dichlor-4-trifluormethylphenyl-acetoxy)-4-ethoxy-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2,4-Dichlorphenyl-acetyloxy)-4-isopropoxy-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2.6-Dichlorphenyl-acetyloxy)-4-isopropoxy-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2-Chlor-6-fluorphenyl-acetyloxy)-4-isopropoxy-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2,4-Dimethylphenyl-acetyloxy)-4-isopropoxy-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2,6-Dimethylphenyl-acetyloxy)-4-isopropoxy-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetoxy)-4-isopropoxy-cyclohexan-carbonsäureethylester 1-(2.6-Dichlor-4-trifluormethylphenyl-acetoxy)-4-isopropoxy-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2.4-Dichlorphenyl-acetyloxy)-4-t-butoxy-cyclohexancarbonsäureethylester 20 1-(2,6-Dichlorphenyl-acetyloxy)-4-t-butoxy-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2-Chlor-6-fluorphenyl-acetyloxy)-4-t-butoxy-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2,4-Dimethylphenyl-acetyloxy)-4-t-butoxy-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2,6-Dimethylphenyl-acetyloxy)-4-t-butoxy-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2.4.6-Trimethylphenyl-acetoxy)-4-t-butoxy-cyclohexan carbonsäureethylester 25 1-(2.6-Dichlor-4-trifluormethylphenyl-acetoxy)-4-t-butoxy-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2.4-Dichlorphenyl-acetyloxy)-3,4-trimethylen-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2,6-Dichlorphenyl-acetyloxy)-3,4-trimethylen-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2-Chlor-6-fluorphenyl-acetyloxy)-3,4-trimethylen-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2,4-Dimethylphenyl-acetyloxy)-3,4-trimethylen-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2,6-Dimethylphenyl-acetyloxy)-3,4-trimethylen-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2.4.6-Trimethylphenyl-acetoxy)-3.4-trimethylen-cyclohexan-carbonsäureethylester 1-(2.6-Dichlor-4-trifluormethylphenyl-acetoxy)-3,4-trimehylen-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2,4-Dichlorphenyl-acetyloxy)-2,5-methylen-cyclohexancarbonsäureethylester 1-(2.6-Dichlorphenyl-acetyloxy)-2.5-methylen-cyclohexancarbonsäureethylester

1-(2.6-Dichlorphenyl-acetyloxy)-2.5-methylen-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2-Chlor-6-fluorphenyl-acetyloxy)-2,5-methylen-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2.4-Dimethylphenyl-acetyloxy)-2,5-methylen-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2.6-Dimethylphenyl-acetyloxy)-2,5-methylen-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2.4,6-Trimethylphenyl-acetoxy)-2,5-methylen-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2.6-Dichlor-4-trifluormethylphenyl-acetoxy)-2,5-methylen-cyclohexancarbonsäureethylester

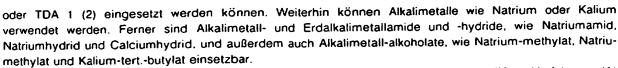
40 1-(2,6-Dichlor-4-trifluormethylphenyl-acetoxy)-2,5-methylen-cyclohexancarbonsäureethylester Das Verfahren (A) ist dadurch gekennzeichnet, daß Verbindungen der Formel (II) in welcher A, B, X, Y, Z, n und R<sup>8</sup> die oben angegebene Bedeutung haben, in Gegenwart von Basen einer intramolekularen Kondensation unterwirft.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (A) alle inerten organischen Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Toluol und Xylol, ferner Ether, wie Dibutylether, Tetrahydrofuran, Dioxan, Glykoldimethylether und Diglykoldimethylether, außerdem polare Lösungsmittel, wie Dimethylsulfoxid, Sulfolan, Dimethylformamid und N-Methyl-pyrrolidon. Weiterhin können Alkohole wie Methanol, Ethanol, Propanol, iso-Propanol, Butanol, Isobutanol, tert.-Butanol eingesetzt werden.

Als Basen (Deprotonierungsmittel) können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) alle üblichen Protonenakzeptoren eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Alkalimetall- und Erdalkalimetalloxide, -hydroxide und -carbonate, wie Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid, Magnesiumoxid, Calciumoxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat, die auch in Gegenwart von Phasentransferkatalysatoren wie z.B. Triethylbenzylammoniumchlorid, Tetrabutylammoniumbromid, Adogen 464 (1)

(1) (Methyltrialkyl(C<sub>a</sub>-C<sub>10</sub>)ammoniumchlorid)

50



Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen 0°C und 250°C, vorzugsweise zwischen 50°C und 150°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (A) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) setzt man die Reaktionskomponenten der Formeln (II) und die deprotonierenden Basen im allgemeinen in etwa äquimolaren Mengen ein. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 3 Mol) zu verwenden.

Das Verfahren (Bα) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (la) mit Carbonsäurehalogeniden der Formel (III) umsetzt.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren ( $B\alpha$ ) bei Verwendung der Säurehalogenide alle gegenüber diesen Verbindungen inerten Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Benzin, Benzol, Toluol, Xylol und Tetralin, ferner Halogenkohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, Chlorbenzol und o-Dichlorbenzol, außerdem Ketone, wie Aceton und Methylisopropylketon, weiterhin Ether, wie Diethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan, darüberhinaus Carbonsäureester, wie Ethylacetat, und auch stark polare Solventien, wie Dimethylsulfoxid und Sulfolan. Wenn die Hydrolysestabilität des Säurehalogenids es zulaßt, kann die Umsetzung auch in Gegenwart von Wasser durchgeführt werden.

Verwendet man die entsprechenden Carbonsäurehalogenide so kommen als Säurebindemittel bei der Umsetzung nach dem erfindungsgemäßen Verfahren (Bα) alle üblichen Säureakzeptoren in Betracht. Vorzugsweise verwendbar sind tertiäre Amine, wie Triethylamin, Pyridin, Diazabiyclooctan (DABCO), Diazabiycloundecan (DBU), Diazabiyclononen (DBN), Hüning-Base und N,N-Dimethylanilin, ferner Erdalkalimetalloxide, wie Magnesium- und Calciumoxid, außerdem Alkali- und Erdalkali-metall-carbonate, wie Natriumcarbonat und Calciumcarbonat.

Die Reaktionstemperaturen können auch bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Ba) auch bei der Verwendung von Carbonsäurehalogeniden innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen -20°C und +150°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 100°C.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (Ba) werden die Ausgangsstoffe der Formel (Ia) und das Carbonsäurehalogenid der Formel (III) im allgemeinen in angenähert äquivalenten Mengen verwendete Es ist jedoch auch möglich, das Carbonsäurehalogenid in einem größeren Überschuß (bis zu 5 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden.

Das Verfahren (B\$) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (Ia) mit Carbonsäureanhydriden der Formel (IV) umsetzt.

Verwendet man bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Bß) als Reaktionskomponente der Formel (IV) Carbonsäureanhydride, so können als Verdünnungsmittel vorzugsweise diejenigen Verdünnungsmittel verwendet werden, die auch bei der Verwendung von Säurehalogeniden vorzugsweise in Betracht kommen. Im übrigen kann auch ein im Überschuß eingesetztes Carbonsäureanhydrid gleichzeitig als Verdünnungsmittel fungieren.

Die Reaktionstemperaturen können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Bß) auch bei der Verwendung von Carbonsäureanhydriden innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen -20 °C und +150 °C, vorzugsweise zwischen 0 °C und 100 °C.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens werden die Ausgangsstoffe der Formel (la) und das Carbonsäureanhydrid der Formel (IV) im allgemeinen in angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, das Carbonsäureanhydrid in einem größeren Überschuß (bis zu 5 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden.

Im allgemeinen geht man so vor, daß man Verdünnungsmittel und im Überschuß vorhandenes Carbonsäureanhydrid sowie die entstehende Carbonsäure durch Destillation oder durch Waschen mit einem organischen Lösungsmittel oder mit Wasser entfernt.

Das Verfahren (C) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (la) mit Chlorameisensäureestern oder Chlorameisensäurethiolestern der Formel (V) umsetzt.

(2) (Tris-(methoxyethoxyethyl)-amin)

٠...



Verwendet man die entsprechenden Chlorameisensäureester bzw. Chlorameisensäurethiolester so kommen als Saurebindemittel bei der Umsetzung nach dem erfindungsgemäßen Verfahren (C) alle üblichen Säureakzeptoren in Betracht. Vorzugsweise verwendbar sind tertiäre Amine, wie Triethylamin. Pyridin. DABCO, DBC, DBA, Hünig-Base und N.N-Dimethyl-anilin, ferner Erdalkalimetalloxide, wie Magnesium- und Calcium-oxid, außerdem Alkali- und Erdalkalimetall-carbonate, wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (C) bei Verwendung der Chlorameisensaureester bzw. Chlorameisensäurethiolester alle gegenüber diesen Verbindungen inerten Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Benzin, Benzol, Toluol, Xylol und Tetralin, ferner Halogenkohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenwasserstoff, Chlorbenzol und o-Dichlorbenzol, außerdem Ketone, wie Aceton und Methylisopropylketon, weiterhin Ether, wie Diethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan, darüberhinaus Carbonsäureester, wie Ethylacetat, und auch stark polare Solventien, wie Dimethylsulfoxid und Sulfolan.

Bei Verwendung der Chlorameisensäureester bzw. Chlorameisensäurethiolester als Carbonsäure-Derivate der Formel (V) können die Reaktionstemperaturen bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (C) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Arbeitet man in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und eines Säurebindemittels, so liegen die Reaktionstemperaturen im allgemeinen zwischen -20°C und +100°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 50°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (C) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (C) werden die Ausgangsstoffe der Formel (Ia) und der entsprechende Chlorameisensäureester bzw. Chlorameisensäurethiolester der Formel (V) im allgemeinen in angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 2 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt dann nach üblichen Methoden. Im allgemeinen geht man so vor, daß man ausgefallene Salze entfernt und das verbleibende Reaktionsgemisch durch Abziehen des Verdünnungsmittels einengt.

Beim Herstellungsverfahren D setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formel (Ia) ca. 1 Mol Chlormonothioameisensäureester bzw. Chlordithioameisensäureester der Formel (VI) bei 0 bis 120 °C, vorzugsweise bei 20 bis 60 °C um.

Als gegebenenfalls zugesetzte Verdünnungsmittel kommen alle inerten polaren organischen Lösungsmittel in Frage, wie Ether, Amide, Alkohole, Sulfone, Sulfoxide.

Vorzugsweise werden Dimethylsulfoxid, Tetrahydrofuran, Dimethylformamid, Dimethylsulfid eingesetzt.

Stellt man in einer bevorzugten Ausführungsform durch Zusatz von starken Deprotonierungsmitteln wie z.B. Natriumhydrid oder Kaliumtertiärbutylat das Enolatsalz der Verbindung der Formel (la) dar, kann auf den weiteren Zusatz von Säurebindemitteln verzichtet werden.

Werden Säurebindemittel eingesetzt, so kommen übliche anorganische oder organische Basen in Frage, beispielhaft seien Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Pyridin, Triethylamin aufgeführt.

Die Reaktion kann bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck durchgeführt werden, vorzugsweise wird bei Normaldruck gearbeitet. Die Aufarbeitung geschieht nach üblichen Methoden.

Beim Herstellungsverfahren E) setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formel (la) ca. 1 Mol Sulfonsäurechlorid (VII) bei 0 bis 150 °C, vorzugsweise bei 20 bis 70 °C um.

Als gegebenenfalls zugesetzte Verdünnungsmittel kommen alle inerten polaren organischen Lösungsmittel in Frage wie Ether, Amide, Nitrile, Alkohole, Sulfone, Sulfoxide.

Vorzugsweise werden Dimethylsulfoxid, Tetrahydrofuran, Dimethylformamid, Dimethylsulfid eingesetzt.

Stellt man in einer bevorzugten Ausführungsform durch Zusatz von starken Deprotonierungsmitteln (wie z.B. Natriumhydrid oder Kaliumtertiärbutylat) das Enolatsalz der Verbindung der Formel (la) dar, kann auf den weitern Zusatz von Säurebindemitteln verzichtet werden.

Werden Säurebindemittel eingesetzt, so kommen übliche anorganische oder organische Basen in Frage, beispielhaft seien Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Pyridin aufgeführt.

Die Reaktion kann bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck durchgeführt werden, vorzugsweise wird bei Normaldruck gearbeitet. Die Aufarbeitung geschieht nach üblichen Methoden.

Beim Herstellungsverfahren F) setzt man zum Erhalt von Verbindungen der Struktur (le) auf 1 Mol der Verbindung (la), 1 bis 2, vorzugsweise 1 bis 1,3 Mol der Phosphorverbindung der Formel (VIII) bei Temperaturen zwischen -40 °C und 150 °C, vorzugsweise zwischen -10 und 110 °C.

Als gegebenenfalls zugesetzte Verdünnungsmittel kommen aller inerten, polaren organischen Lösungsmittel in Frage wie Ether, Amide, Nitrile, Alkohole, Sulfone, Sulfon

Vorzugsweise werden Acetonitril, Dimethylsulfoxid, Tetrahydrofuran, Dimethylformamid, Dimethylsulfid eingesetzt.

10

20

30

35

40

45

50



Als gegebenenfalls zugesetzte Säurebindemittel kommen übliche anorganische oder organische Basen in Frage wie Hydroxide, Carbonate. Beispielhaft seien Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Pyridin aufgeführt.

Die Umsetzung kann bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck durchgeführt werden, vorzugsweise wird bei Normaldruck gearbeitet. Die Aufarbeitung geschieht nach üblichen Methoden der organischen Chemie. Die Reinigung der anfallenden Endprodukte geschieht vorzugsweise durch Kristallisation, chromatographische Reinigung oder durch sogenanntes "Andestillieren", d.h. Entfernung der flüchtigen Bestandteile im Vakuum.

Beim Herstellungsverfahren G<sub>2</sub> setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formel (Ia) ca. 1 Mol Isocyanat der Formel (IX) bei 0 bis 100 °C, vorzugsweise bei 20 bis 50 °C um.

Als gegebenenfalls zugesetzte Verdünnungsmittel kommen alle inerten organischen Lösungsmittel in Frage, wie Ether, Amide, Nitrile, Sulfone, Sulfoxide.

Gegebenenfalls können Katalysatoren zur Beschleunigung der Reaktion zugesetzt werden. Als Katalysatoren können sehr vorteilhaft zinnorganische Verbindungen, wie z.B. Dibutylzinndilaurat eingesetzt werden. Es wird vorzugsweise bei Normaldruck gearbeitet.

Beim Herstellungsverfahren G<sub>3</sub> setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formel (Ia) ca. 1 Mol Carbamidsäurechlorid bzw. Thiocarbamidsäurechlorid der Formel (X) bei 0 bis 150 °C, vorzugsweise bei 20 bis 70 °C um.

Als gegebenenfalls zugesetzte Verdünnungsmittel kommen aller inerten polaren organischen Lösungsmittel in Frage wie Ether, Amide, Alkohole, Sulfone, Sulfoxide, Sulfide.

Vorzugsweise werden Dimethylsulfoxid. Tetrahydrofuran, Dimethylformamid, Dimethylsulfid eingesetzt.

Stellt man in einer bevorzugten Ausführungsform durch Zusatz von starken Deprotonierungsmitteln (wie z.B. Natriumhydrid oder Kaliumtertiärbutylat) das Enolatsalz der Verbindung der Formel (la) dar, kann auf den weiteren Zusatz von Säurebindemitteln verzichtet werden.

Werden Säurebindemittel eingesetzt, so kommen übliche anorganische oder organische Basen in Frage, beispielhaft seien Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Pyridin aufgeführt.

Die Reaktion kann bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck durchgeführt werden, vorzugsweise wird bei Normaldruck gearbeitet. Die Aufarbeitung geschieht nach üblichen Methoden.

Das Verfahren (H) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (Ia) mit Metallverbindungen (XII) oder Aminen (XII) umsetzt.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren vorzugsweise Ether wie Tetrahydrofuran, Dioxan, Diethylether oder aber Alkohole wie Methanol, Ethanol, Isopropanol, aber auch Wasser eingesetzt werdend Das erfindungsgemäße Verfahren (H) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt. Die Reaktionstemperaturen liegen im allgemeinen zwischen -20°C und 100°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 50°C.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (H) werden die Ausgangsstoffe der Formel (Ia) bzw. (XII) oder (XIII) im allgemeinen in angenähert äquimolaren Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 2 Mol) einzusetzen. Im allgemeinen geht man so vor, daß man das Reaktionsgemisch durch Abziehen des Verdünnungsmittel einengt.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (I) können zur Schädlingsbekämpfung eingesetzt werdend Schädlinge sind unerwünschte tierische Schädlinge, insbesondere Insekten, Milben und Nematoden, welche Pflanzen oder höhere Tiere schädigen. Zu den Schädlingen gehören jedoch auch unerwünschie Pflanzen.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe eignen sich bei guter Pflanzenverträglichkeit und günstiger Wärmeblütertoxizität zur Bekämpfung von tierischen Schädlingen, vorzugsweise von Arthropoden, insbesondere von Insekten. Spinnentieren und Nematoden, die in der Landwirtschaft, in Forsten, im Vorrats- und Materialschutz sowie auf dem Hygienesektor vorkommen. Sie sind gegen normal sensible und resistente Arten sowie gegen alle oder einzelne Entwicklungsstadien wirksam. Zu den oben erwähnten Schädlingen gehören:

Aus der Ordnung der Isopoda z.B. Oniscus asellus, Armadillidium vulgare, Porcellio scaber.

Aus der Ordnung der Diplopoda z.B. Blaniulus guttulatus.

Aus der Ordnung der Chilopoda z.B. Geophilus carpophagus, Scutigera spec.

Aus der Ordnung der Symphyla z.B. Scutigerella immaculata.

Aus der Ordnung der Thysanura z.B. Lepisma saccharina.

Aus der Ordnung der Collembola z.B. Onychiurus armatus.

Aus der Ordnung der Orthoptera z.B. Blatta orientalis, Periplaneta americana, Leucophaea maderae, Blattella germanica, Acheta domesticus, Gryllotalpa spp., Locusta migratoria migratorioides, Melanoplus

25





differentialis, Schistocerca gregaria.

10

Aus der Ordnung der Dermaptera z.B. Forficula auricularia.

Aus der Ordnung der Isoptera z.B. Reticulitermes spp.. .

Aus der Ordnung der Anoplura z.B. Phylloxera vastatrix, Pemphigus spp., Pediculus humanus corporis, Haematopinus spp., Linognathus spp.

Aus der Ordnung der Mallophaga z.B. Trichodectes spp., Damalinea spp.

Aus der Ordnung der Thysanoptera z.B. Hercinothrips femoralis, Thrips tabaci.

Aus der Ordnung der Heteroptera z.B. Eurygaster spp., Dysdercus intermedius, Piesma quadrata, Cimex lectularius, Rhodnius prolixus, Triatoma spp.

Aus der Ordnung der Homoptera z.B. Aleurodes brassicae, Bemisia tabaci, Trialeurodes vaporariorum, Aphis gossypii, Brevicoryne brassicae, Cryptomyzus ribis, Aphis fabae, Doralis pomi, Eriosoma lanigerum, Hyalopterus arundinis, Macrosiphum avenae, Myzus spp., Phorodon humuli, Rhopalosiphum padi, Empoasca spp., Euscelis bilobatus, Nephotettix cincticeps, Lecanium corni, Saissetia oleae, Laodelphax striatellus, Nilaparvata lugens, Aonidiella aurantii, Aspidiotus hederae, Pseudococcus spp. Psylla spp.

Aus der Ordnung der Lepidoptera z.B. Pectinophora gossypiella, Bupalus piniarius, Chaimatobia brumata, Lithocolletis blancardella, Hyponomeuta padella, Plutella maculipennis, Malacosoma neustria, Euproctis chrysorrhoea, Lymantria spp. Bucculatrix thurberiella, Phyllocnistis citrella, Agrotis spp., Euxoa spp., Feltia spp., Earias insulana, Heliothis spp., Spodoptera exigua, Mamestra brassicae, Panolis flammea, Prodenia litura, Spodoptera spp., Trichoplusia ni, Carpocapsa pomonella, Pieris spp., Chilo spp., Pyrausta nubilalis, Ephestia kuehniella, Galleria mellonella, Tineola bisselliella, Tinea pellionella, Hofmannophila pseudospretella, Cacoecia podana, Capua reticulana, Choristoneura fumiferana, Clysia ambiguella, Homona magnanima, Tortrix viridana.

Aus der Ordnung der Coleoptera z.B. Anobium punctatum, Rhizopertha dominica, Acanthoscelides obtectus, Hylotrupes bajulus, Agelastica alni, Leptinotarsa decemlineata, Phaedon cochleariae, Diabrotica spp., Psylliodes chrysocephala, Epilachna varivestis, Atomaria spp., Oryzaephilus surinamensis, Anthonomus spp., Sitophilus spp., Otiorrhynchus sulcatus, Cosmopolites sordidus, Ceuthorrhynchus assimilis, Hypera postica, Dermestes spp., Trogoderma spp., Anthrenus spp., Attagenus spp., Lyctus spp., Meligethes aeneus, Ptinus spp., Niptus hololeucus, Gibbium psylloides, Tribolium spp., Tenebrio molitor, Agriotes spp., Conoderus spp., Melolontha melolontha, Amphimallon solstitialis, Costelytra zealandica.

30 Aus der Ordnung der Hymenoptera z.B. Diprion spp., Hoplocampa spp., Lasius spp., Monomorium pharaonis, Vespa spp.

Aus der Ordnung der Diptera z.B. Aedes spp., Anopheles spp., Culex spp., Drosophila melanogaster, Musca spp., Fannia spp., Calliphora erythrocephala, Lucilia spp., Chrysomyia spp., Cuterebra spp., Gastrophilus spp., Hyppobosca spp., Stomoxys spp., Oestrus spp., Hyppoderma spp., Tabanus spp., Tannia spp., Bibio hortulanus, Oscinella frit, Phorbia spp., Pegomyia hyoscyami, Ceratitis capitata, Dacus oleae, Tipula paludosa.

Aus der Ordnung der Siphonaptera z.B. Xenopsylla cheopis, Ceratophyllus spp..

Aus der Ordnung der Arachnida z.B. Scorpio maurus, Latrodectus mactans.

Aus der Ordnung der Acarina z.B. Acarus siro, Argas spp., Ornithodoros spp., Dermanyssus gallinae, Eriophyes ribis, Phyllocoptruta oleivora, Boophilus spp., Rhipicephalus spp., Amblyomma spp., Hyalomma spp., Ixodes spp., Psoroptes spp., Chorioptes spp., Sarcoptes spp., Tarsonemus spp., Bryobia praetiosa, Panonychus spp., Tetranychus spp..

Zu den pflanzenparasitären Nematoden gehören Pratylenchus spp., Radopholus similis, Ditylenchus dipsaci, Tylenchulus semipenetrans, Heterodera spp., Meloidogyne spp., Aphelenchoides spp., Longidorus spp., Xiphinema spp., Trichodorus spp..

Daneben besitzen die erfindungsgemäßen Wirkstoffe der Formel (I) auch eine gute fungizide Wirksamkeit und lassen sich zur Bekämpfung von Pflanzenkrankheiten wie beispielsweise gegen den Erreger der Reisfleckenkrankheit (Pyricularia oryzae) einsetzen.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können zur Verwendung als Insektizide, Akarizide und Nematizide in ihren handelsüblichen Formulierungen sowie in den aus diesen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen in Mischung mit anderen Wirkstoffen, wie Insektiziden, Lockstoffen, Sterilantien, Akariziden, Nematiziden, Fungiziden, wachstumsregulierenden Stoffen oder Herbiziden vorliegen. Zu den Insektiziden zählen beispielsweise Phosphorsäureester, Carbamate, Carbonsäureester, chlorierte Kohlenwasserstoffe, Phenylharnstoffe, durch Mikroorganismen hergestellte Stoffe u.a.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können ferner in ihren handelsüblichen Formulierungen sowie in den aus diesen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen in Mischung mit Synergisten vorliegen. Synergisten sind Verbindungen, durch die die Wirkung der Wirkstoffe gesteigert wird, ohne daß der zugesetzte Synergist selbst aktiv wirksam sein muß.

Der Wirkstoffgehalt der aus den handelsüblichen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen kann in weiten Bereichen variieren. Die Wirkstoffkonzentration der Anwendungsformen kann von 0.0000001 bis zu 95 Gew.-% Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0.0001 und 1 Gew.-% liegen.

Die Anwendung geschieht in einer den Anwendungsformen angepaßten üblichen Weise.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen eignen sich auch in besonderer Weise zur Behandlung von vegativem und generativem Vermehrungsmaterial, wie z.B. von Saatgut von Getreide, Mais, Gemüse u.s.w. oder von Zwiebeln, Stecklingen u.s.w.

Bei der Anwendung gegen Hygiene- und Vorratsschädlinge zeichnen sich die Wirkstoffe durch eine hervorragende Residualwirkung auf Holz und Ton sowie durch eine gute Alkalistabilität auf gekälkten Unterlagen aus.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können auch als Herbizide, vorzugsweise als Defoliants. Desiccants, Krautabtötungsmittel und insbesondere als Unkrautvernichtungsmittel verwendet werdend Unter Unkraut im weitesten Sinne sind alle Pflanzen zu verstehen, die an Orten aufwachsen, wo sie unerwünscht sind. Ob die erfindungsgemäßen Stoffe als totale oder selektive Herbizide wirken, hängt im wesentlichen von der angewandten Menge ab.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können z.B. bei den folgenden Pflanzen verwendet werden: Dikotyle Unkräuter der Gattungen: Sinapis, Lepidium, Galium, Stellaria, Matricaria, Anthemis, Galinsoga, Chenopodium, Urtica, Senecio, Amaranthus, Portulaca, Xanthium, Convolvulus, Ipomoea, Polygonum, Sesbania, Ambrosia, Cirsium, Carduus, Sonchus, Solanum, Rorippa, Rotala, Lindernia, Lamium, Veronica, Abutilon, Emex, Datura, Viola, Galeopsis, Papaver, Centaurea, Trifolium, Ranunculus, Taraxacum.

Dikotyle Kulturen der Gattungen: Gossypium. Glycine. Beta, Daucus, Phaseolus, Pisum, Solanum, Linum, Ipomoea, Vicia, Nicotiana, Lycopersicon, Arachis, Brassica, Lactuca, Cucumis, Cucurbita.

Monokotyle Unkräuter der Gattungen: Echinochloa, Setaria, Panicum, Digitaria, Phleum, Poa, Festuca, Eleusine, Brachiaria, Lolium, Bromus, Avena, Cyperus, Sorghum, Agropyron, Cynodon, Monochoria, Fimbristylis, Sagittaria, Eleocharis, Scirpus, Paspalum, Ischaemum, Sphenoclea, Dactyloctenium, Agrostis, Alopecurus, Apera.

Monokotyle Kulturen der Gattungen: Oryza, Zea, Triticum, Hordeum, Avena, Secale, Sorghum, Panicum, Saccharum, Ananas, Asparagus, Allium.

Die Verwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe ist jedoch keineswegs auf diese Gattungen beschränkt, sondern erstreckt sich in gleicher Weise auch auf andere Pflanzen.

Die Verbindungen eignen sich in Abhängigkeit von der Konzentration zur Totalunkrautbekämpfung z.B. auf Industrie- und Gleisanlagen und auf Wegen und Plätzen mit und ohne Baumbewuchs. Ebenso können die Verbindungen zur Unkrautbekämpfung in Dauerkulturen, z.B. Forst, Ziergehölz-, Obst-, Wein-, Citrus-, Nuß-, Bananen-, Kaffee-, Tee-, Gummi-, Ölpalm-, Kakao-, Beerenfrucht- und Hopfenanlagen, auf Zier- und Sportrasen und Weideflächen und zur selektiven Unkrautbekämpfung in einjährigen Kulturen eingesetzt werden.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (I) eignen sich insbesondere zur selektiven Bekämpfung von monokotylen Unkräutern in dikotylen Kulturen sowohl im Vorauflauf- als auch im Nachauflauf- Verfahren

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können als solche oder in ihren Formulierungen auch in Mischung mit bekannten Herbiziden zur Unkrautbekämpfung Verwendung finden, wobei Fertigformulierungen oder Tankmischungen möglich sind.

Für die Mischungen kommen bekannte Herbizide infrage, beispielsweise Anilide, wie z.B. Diflufenican und Propanil; Arylcarbonsäuren, wie z.B. Dichlorpicolinsäure, Dicamba und Picloram; Aryloxyalkansäuren, wie z.B. 2,4 D, 2,4 DB, 2,4 DP, Fluroxypyr, MCPA, MCPP und Triclopyr; Aryloxy-phenoxy-alkansäureester, wie z.B. Dictofop-methyl, Fenoxaprop-ethyl, Fluazifop-butyl, Haloxyfop-methyl und Quizalofop-ethyl; Azinone, wie z.B. Chloridazon und Norflurazon; Carbamate, wie z.B. Chlorpropham, Desmedipham, Phenmedipham und Propham; Chloracetanilide, wie z.B. Alachlor, Acetochlor, Butachlor, Metazachlor, Metolachlor, Pretilachlor und Propachlor; Dinitroaniline, wie z.B. Oryzalin, Pendimethalin und Trifluralin; Diphenylether, wie z.B. Acifluorfen, Bifenox, Fluoroglycofen, Fomesafen, Halosafen, Lactofen und Oxyfluorfen; Harnstoffe, wie z.B. Chlortoluron, Diuron, Fluometuron, Isoproturon, Linuron und Methabenzthiazuron; Hydroxylamine, wie z.B. Alloxydim, Clethodim, Cycloxydim, Sethoxydim und Tralkoxydim; Imidazolinone, wie z.B. Imazethapyr, Imazamethabenz, Imazapyr und Imazaquin; Nitrile, wie z.B. Bromoxynil, Dichlobenil und loxynil; Oxyacetamide, wie z.B. Mefenacet; Sulfonylharnstoffe, wie z.B. Amidosulfuron, Bensulfuron-methyl, Chlorimuron-ethyl, Chlorsulfuron, Cinosulfuron, Metsulfuron-methyl, Nicosulfuron, Primisulfuron, Pyrazosulfuronethyl, Thifensulfuron-methyl, Triasulfuron und Tribenuron-methyl; Thiolcarbamate, wie z.B. Butylate, Cycloate, Diallate, EPTC, Esprocarb, Molinate, Prosulfocarb, Thiobencarb und Triallate; Triazine, wie z.B. Atrazin, Cyanazin, Simazin, Simetryne, Terbutryne und Terbutylazin; Triazinone, wie z.B. Hexazinon, Metamitron





und Metribuzin: Sonstige, wie z.B. Aminotriazol, Benfuresate, Bentazone, Cinmethylin, Clomazone, Clopyralid, Difenzoquat, Dithiopyr, Ethofumesate, Fluorochloridone, Glufosinate, Glyphosate, Isoxaben, Pyridate, Quinchlorac, Quinmerac, Sulphosate und Tridiphane.

Auch eine Mischung mit anderen bekannten Wirkstoffen, wie Fungiziden, Insektiziden, Akariziden, Nematiziden, Schutzstoffen gegen Vogelfraß, Pflanzennährstoffen und Bodenstrukturverbesserungsmitteln ist möglich.

Besonders günstige Mischpartner sind z.B. die folgenden:

### Fungizide:

10

2-Aminobutan; 2-Anilino-4-methyl-6-cyclopropyl-pyrimidin; 2'.6'-Dibromo-2-methyl-4'-trifluormethoxy-4'-trifluoro-methyl-1,3-thiazol-5-carboxanilid; 2,6-Dichloro-N-(4-trifluoromethylbenzyl)-benzamid; (E)-2-Methoxyimino-N-methyl-2-(2-phenoxyphenyl)-acetamid; 8-Hydroxyquinolinsulfat; Methyl-(E)-2-{2-[6-(2-cyanophenoxy)-pyrimidin-4-yloxy]-phenyl}-3-methoxyacrylat; Methyl-(E)-methoximino-[alpha-(o-tolyloxy)-o-tolyl]acetat; 2-Phenylphenol (OPP), Aldimorph, Ampropylfos, Anilazin, Azaconazol,

Benalaxyl, Benodanil, Benomyl, Binapacryl, Biphenyl, Bitertanol, Blasticidin-S, Bromuconazole, Bupirimate, Buthiobate,

Calciumpolysulfid, Captafol, Captan, Carbendazim, Carboxin, Chinomethionat (Quinomethionat), Chloroneb, Chloropicrin, Chlorothalonil, Chlozolinat, Cufraneb, Cymoxanil, Cyproconazole, Cyprofuram,

Dichlorophen, Diclobutrazol, Diclofluanid, Diclomezin, Dicloran, Diethofencarb, Difenoconazol, Dimethirimol, Dimethomorph, Diniconazol, Dinocap, Diphenylamin, Dipyrithion, Ditalimofos, Dithianon, Dodine, Drazoxolon, Edifenphos, Epoxyconazole, Ethirimol, Etridiazol, Fenarimol, Fenbuconazole, Fenfuram, Fenitropan, Fenpiclonil, Fenpropidin, Fenpropimorph, Fentinacetat, Fentinhydroxyd, Ferbam, Ferimzone, Fluazinam, Fludioxonil, Fluoromide, Fluquinconazole, Flusilazole, Flusulfamide, Flutolanil, Flutriafol, Folpet, Fosetyl-Aluminium,

25 Fthalide, Fuberidazol, Furalaxyl, Furmecyclox, Guazatine.

Hexachlorobenzol, Hexaconazol, Hymexazol,

Imazalil, Imibenconazol, Iminoctadin, Iprobenfos (IBP), Iprodion, Isoprothiolan,

Kasugamycin, Kupfer-Zubereitungen, wie: Kupferhydroxid, Kupfernaphthenat, Kupferoxychlorid, Kupfersulfat, Kupferoxid, Oxin-Kupfer und Bordeaux-Mischung, Mancopper, Mancozeb, Maneb, Mepanipyrim, Mepronil, Metalaxyl, Metconazol, Methasulfocarb, Methfuroxam, Metiram, Metsulfovax, Myclobutanil,

Nickel-dimethyldithiocarbamat, Nitrothal-isopropyl, Nuarimol,

Ofurace, Oxadixyl, Oxamocarb, Oxycarboxin,

Pefurazoat, Penconazol, Pencycuron, Phosdiphen,

Phthalid, Pimaricin, Piperalin, Polycarbamate, Polyoxin, Probenazol, Prochloraz, Procymidon, Propamocarb, Propiconazole, Propineb, Pyrazophos, Pyrifenox, Pyrimethanil, Pyroquilon, Quintozen (PCNB).

Schwefel und Schwefel-Zubereitungen,

Tebuconazol, Tecloftalam, Tecnazen, Tetraconazol, Thiabendazol, Thicyofen, Thiophanat,methyl, Thiram,
Tolclophos-methyl, Tolylfluanid, Triadimenol, Triadimenol, Triazoxid, Trichlamid, Tricyclazol, Tridemorph,
Triflumizol, Triforin, Triticonazol,

Validamycin A, Vinclozolin,

Zineb, Ziram,

#### 45 Bakterizide:

Bronopol, Dichlorophen, Nitrapyrin, Nickel-Dimethyldithiocarbamat, Kasugamycin, Octhilinon, Furancar-bonsäure, Oxytetracyclin, Probenazol, Steptomycin, Tecloftalam, Kupfersulfat und andere Kupfer-Zubereitungen.

50

#### Insektizide / Akarizide / Nematizide:

Abamectin, AC 303 630, Acephat, Acrinathrin, Alnycarb, Aldicarb, Alphamethrin, Amitraz, Avermectin, AZ 60541, Azadirachtin, Azinphos A, Azinphos M, Azocyclotin, Bacillus thuringiensis, Bendiocarb, Benfuracarb, Bensultap, Betacyluthrin, Bifenthrin, BPMC, Brofenprox, Bromophos A, Bufencarb, Buprofezin, Butocarboxin, Butylpyridaben,

Cadusafos, Carbaryl, Carbofuran, Carbophenothion, Carbosulfan, Cartap, CGA 157 419, CGA 184 699, Chloethocarb, Chlorethoxyfos, Chlorfenvinphos, Chlorfluazuron, Chlormephos, Chlorpyrifos M,

Cis-Resmethrin, Clocythrin, Clofentezin, Cyanophos, Cycloprothrin, Cyfluthrin, Cyhalothrin, Cyhexatin, Cypermethrin, Cyromazin,

Deltamethrin, Demeton M, Demeton S, Demeton-S-methyl, Diafenthiuron, Diazinon, Dichlofenthion, Dichlorvos, Dicliphos, Dicrotophos, Diethion, Diflubenzuron, Dimethoat, Dimethylvinphos, Dioxythion, Disulfoton,

Edifenphos, Emamectin, Esfenvalerat, Ethiofencarb, Ethion, Ethofenprox, Ethoprophos, Etrimphos, Fenamiphos, Fenazaquin, Fenbutatinoxid, Fenitrothion, Fenobucarb, Fenothiocarb, Fenoxycarb, Fenpropathrin, Fenpyrad, Fenpyroximat, Fenthion, Fenvalerate, Fipronil, Fluazinam, Flucycloxuron, Flucythrinat, Flufenoxuron, Flufenprox, Fluvalinate, Fonophos, Formothion, Fosthiazat, Fubfenprox, Furathiocarb,

10 HCH, Heptenophos, Hexaflumuron, Hexythiazox.

Imidacloprid, Iprobenfos, Isazophos, Isofenphos, Isoprocarb, Isoxathion, Ivemectin,

Lamda-cyhalothrin, Lufenuron,

Malathion, Mecarbam, Mervinphos, Mesulfenphos, Metaldehyd, Methacrifos, Methamidophos, Methidathion, Methiocarb, Methomyl, Metolcarb, Milbemectin, Monocrotophos, Moxidectin,

Naled, NC 184, NI 25, Nitenpyram,

Omethoat, Oxamyl, Oxydemethon M, Oxydeprofos,

Parathion A, Parathion M, Permethrin, Phenthoat, Phorat, Phosalon, Phosmet, Phosphamdon, Phoxim, Pirimicarb, Pirimiphos M, Primiphos A, Profenofos, Promecarb, Propaphos, Propoxur, Prothiofos, Prothoat, Pymetrozin, Pyrachlophos, Pyradaphenthion, Pyresmethrin, Pyrethrum, Pyridaben, Pyrimidifen, Pyriproxifen,

20 Quinalphos,

RH 5992,

Salithion, Sebufos, Silafluofen, Sulfotep, Sulprofos, Tebufenozid, Tebufenpyrad, Tebupirimphos, Teflubenzuron, Tefluthrin, Temephos, Terbam, Terbufos, Tetrachlorvinphos, Thiafenox, Thiodicarb, Thiofanox, Thiomethon, Thionazin, Thuringiensin, Tralomethrin, Triarathen, Triazophos, Triazuron, Trichlorfon, Triflumuron,

25 Trimethacarb,

Vamidothion, XMC, Xylylcarb, YI 5301 / 5302, Zetamethrin.

Die Wirkstoffe können als solche, in Form ihrer Formulierungen oder den daraus durch weiteres Verdünnen bereiteten Anwendungsformen, wie gebrauchsfertige Lösungen, Suspensionen, Emulsionen, Pulver, Pasten und Granulate angewandt werden. Die Anwendung geschieht in üblicher Weise, z.B. durch Gießen, Spritzen, Sprühen, Streu en.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können sowohl vor, als auch nach dem Auflaufen der Pflanzen appliziert werden.

Sie können auch vor der Saat in den Boden eingearbeitet werden.

Die angewandte Wirkstoffmenge kann in einem größeren Bereich schwanken. Sie hängt im wesentlichen von der Art des gewünschten Effektes ab. Im allgemeinen liegen die Aufwandmengen zwischen 10 g und 10 kg Wirkstoff pro Hektar Bodenfläche, vorzugsweise zwischen 50 g und 5 kg pro ha.

Zur Herstellung der Schädlingsbekämpfungsmittel können die erfindungsgemäßen Wirkstoffe in die üblichen Formulierungen übergeführt werden, wie Lösungen, Emulsionen, Suspensionen, Pulver, Schäume, Pasten, Granulate, Aerosole, Wirkstoff-imprägnierte Natur- und synthetische Stoffe, Feinstverkapselungen in polymeren Stoffen und in Hüllmassen für Saatgut, ferner in Formulierungen mit Brennsätzen, wie Räucherpatronen, -dosen, -spiralen u.ä., sowie ULV-Kalt- und Warmneben-Formulierungen.

Die Wirkstoffe können in Abhängigkeit von ihren jeweiligen physikalischen und/oder chemischen Eigenschaften in übliche Formulierungen übergeführt werden, wie Lösungen, Emulsionen, Suspensionen, Pulver, Schäume, Pasten, Granulate, Aerosole, Wirkstoff-imprägnierte Natur- und synthetische Stoffe, Feinstverkapselungen in polymeren Stoffen und in Hüllmassen für Saatgut, ferner in Formulierungen mit Brennsätzen, wie Räucherpatronen, -dosen, -spiralen u.ä., sowie ULV-Kalt- und Warmnebel-Formulierungen.

Diese Formulierungen werden in bekannter Weise hergestellt, z.B. durch Vermischen der Wirkstoffe mit Streckmitteln, also flüssigen Lösungsmitteln, unter Druck stehenden verflüssigten Gasen und/oder festen Trägerstoffen, gegebenenfalls unter Verwendung von oberflächenaktiven Mitteln, also Emulgiermitteln und/oder Dispergiermitteln und/oder schaumerzeugenden Mitteln. Im Falle der Benutzung von Wasser als Streckmittel können z.B. auch organische Lösungsmittel als Hilfslösungsmittel verwendet werden. Als flüssige Lösungsmittel kommen im wesentlichen in Frage: Aromaten, wie Xylol, Toluol, oder Alkylnaphthaline, chlorierte Aromaten oder chlorierte aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Chlorbenzole, Chlorethylene oder Methylenchlorid, aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Cyclohexan oder Paraffine, z.B. Erdölfraktionen, Alkohole, wie Butanol oder Glycol sowie deren Ether und Ester, Ketone, wie Aceton, Methylethylketon, Methylisobutylketon oder Cyclohexanon, stark polare Lösungsmittel, wie Dimethylformamid und Dimethylsulfoxid, sowie Wasser; mit verflüssigten gasförmigen Streckmitteln oder Trägerstoffen sind solche Flüssigkeiten gemeint, welche bei normaler Temperatur und unter Normaldruck gasförmig sind, z.B. Aerosol-



Treibgase, wie Halogenkohlenwasserstoffe sowie Butan, Propan, Stickstoff und Kohlendioxid; als feste Tragerstoffe kommen in Frage: z.B. natürliche Gesteinsmehle, wie Kaoline, Tonerden, Talkum, Kreide, Quarz, Attapulgit, Montmorillonit oder Diatomeenerde und synthetische Gesteinsmehle, wie hochdisperse Kieselsäure, Aluminiumoxid und Silikate; als feste Trägerstoffe für Granulate kommen in Frage: z.B. gebrochene und fraktionierte natürliche Gesteine wie Calcit, Marmor, Bims, Sepiolith, Dolomit sowie synthetische Granulate aus anorganischen und organischen Mehlen sowie Granulate aus organischem Material wie Sägemehl, Kokosnußschalen, Maiskolben und Tabakstengel; als Emulgier und/oder schaumerzeugende Mittel kommen in Frage: z.B. nichtionogene und anionische Emulgatoren, wie Polyoxyethylen-Fettsäure-Ester, Polyoxyethylen-Fettalkohol-Ether, z.B. Alkylarylpolyglykol-Ether, Alkylsulfonate, Alkylsulfonate sowie Eiweißhydrolysate; als Dispergiermittel kommen in Frage: z.B. Lignin-Sulfitablaugen und Methylcellulose.

Es können in den Formulierungen Haftmittel wie Carboxymethylcellulose, natürliche und synthetische pulverige, körnige oder latexförmige Polymere verwendet werden, wie Gummiarabicum, Polyvinylalkohol, Polyvinylacetat, sowie natürliche Phospholipide, wie Kephaline und Lecithine, und synthetische Phospholipide. Weitere Additive können mineralische und vegetabile Öle sein.

Es können Farbstoffe wie anorganische Pigmente, z.B. Eisenoxid, Titanoxid, Ferrocyanblau und organische Farbstoffe, wie Alizarin-, Azo- und Metallphthalocyaninfarbstoffe und Spurennährstoffe wie Salze von Eisen, Mangan, Bor, Kupfer, Kobalt, Molybdän und Zink verwendet werden.

Die Formulierungen enthalten im allgemeinen zwischen 0,1 und 95 Gewichtsprozent Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,5 und 90 %.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können in ihren handelsüblichen Formulierungen sowie in den aus diesen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen in Mischung mit anderen Wirkstoffen, wie Insektiziden, Lockstoffen, Sterilantien, Akariziden, Nematiziden, Fungiziden, wachstumsregulierenden Stoffen oder Herbiziden vorliegen. Zu den Insektiziden zählen beispielsweise Phosphorsäureester, Carbamate, Carbonsäureester, chlorierte Kohlenwasserstoffe, Phenylharnstoffe, durch Mikroorganismen hergestellte Stoffe u.a.

Die erfindungsgemäßen Mittel enthalten bevorzugt neben wenigstens einer verbindung der allgmeeinen Formel (I) und gegebenenfalls neben erheblichen Streck- und Hilfsmitteln wenigstens einen oberflächenaktiven Stoff.

Die Herstellung der erfindungsgemäßen Verbindungen der allgemeinen Formel (I) soll durch die folgenden Herstellungsbeispiele und die biologische Wirksamkeit durch die folgenden biologischen Beispiele erläutert werden.

In den folgenden Anwendungsbeispielen werden die nachstehend aufgeführten Verbindungen als Vergleichssubstanzen eingesetzt:

35

20

40

45

50

H<sub>3</sub>CCO CH<sub>3</sub>

(B)

(C)

$$\begin{array}{c} \text{H}_{3}\text{C} \\ \text{CH}_{3}\text{)}_{2}\text{CHOCO} \\ \text{H}_{3}\text{C} \\ \text{CH}_{3} \end{array}$$

(alle bekannt aus EP 0 528 156)



#### Heliothis virescens-Test

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Sojatriebe (Glycine max) werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt und mit der Tabakknospenraupe (Heliothis virescens) besetzt, solange die Blätter noch feucht sind.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Raupen abgetötet wurden; 0,% bedeutet, daß keine Raupen abgetötet wurden.

Bei diesem Test bewirkten z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen Ib-6, Ib-8, Ic-4 und lc-5 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,1 % eine Abtötung von 100 % nach 7 Tagen, während die aus dem Stand der Technik bekannten Verbindungen eine Abtötung von höchstens 40 % bewirkten.

## Beispiel B

10

## Myzus-Test

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Kohlblätter (Brassica oleracea), die stark von der Pfirsichblattlaus (Myzus persicae) befallen sind, werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in & bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Blattläuse abgetötet wurden, 0 % bedeutet, daß keine Blattläuse abgetötet wurden.

Bei diesem Test zeigten z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen Ic-4 und Ic-5 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,01 % einen Abtötungsgrad von mindestens 85 % nach 6 Tagen.

### Beispiel C

## Grenzkonzentrations-Test / Wurzelsystemische Wirkung

40

25

30

35

Testinsekt:

Phaedon cochleariae-Larven

Lösungsmittel:

Emulgator:

4 Gewichtsteile Aceton

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel, gibt die angegebene Menge Emulgator zu und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Die Wirkstoffzubereitung wird innig mit Boden vermischt. Dabei spielt die Konzentration des Wirkstoffes in der Zubereitung praktisch keine Rolle, entscheidend ist allein die Wirkstoffgewichtsmenge pro Volumeneinheit Boden, welche in ppm (= mg/l) angegeben wird. Man füllt den behandelten Boden in Töpfe und bepflanzt diese mit Kohl (Brassica oleracea). Der Wirkstoff kann so von den Pflanzenwurzeln aus dem Boden aufgenommen und in die Blätter transportiert werden.

Für den Nachweis des wurzelsystemischen Effektes werden nach 7 Tagen die Blätter mit den obengenannten Testtieren besetzt. Nach weiteren 2 Tagen erfolgt die Auswertung durch Zählen oder Schätzen der toten Tiere. Aus den Abtötungszahlen wird die wurzelsystemische Wirkung des Wirkstoffs abgeleitet. Sie ist 100 %, wenn alle Testtiere abgetötet sind und 0 %, wenn noch genau so viele Testinsekten leben wie bei der unbehandelten Kontrolle.

In diesem Test zeigte z.B. die Verbindung gemäß dem Herstellungsbeispiel Ic-4 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 20 ppm einen Abtötungsgrad von 100 %.

#### Beispiel D

5

10

15

30

40

#### Tetranychus-Test (OP-resistent)

Lösungsmittel:

3 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Eumulgator und verdünnt das Konzentrat mit emulgatorhaltigem Wasser auf die gewünschten Konzentrationen.

Bohnenpflanzen (Phaseolus vulgaris), die stark von allen Entwicklungsstadien der gemeinen Spinnmilbe (Tetranychus urticae) befallen sind, werden mit einer Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration gespritzt.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Spinnmilben abgetötet wurden: 0 % bedeutet, daß keine Spinnmilben abgetötet wurden.

Bei diesem Test zeigte z.B. die Verbindung gemäß dem Herstellungsbeispiel Ic-5 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,004 % einen Abtötungsgrad von 100 % nach 14 Tagen.

#### Beispiel E

#### 20 Panonychus-Test

Lösungsmittel:

3 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit emulgatorhaltigem Wasser auf die gewünschten Konzentrationen.

Ca. 30 cm hohe Pflaumenbäumchen (Prunus domestica), die stark von allen Entwicklungsstadien der Obstbaumspinnmilbe (Panonychus ulmi) befallen sind, werden mit einer Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration gespritzt.

Nach der gewünschten Zeit wird die Wirkung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Spinnmilben abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Spinnmilben abgetötet wurden.

Bei diesem Test zeigte z.B. die Verbindung gemäß dem Herstellungsbeispiel Ic-4 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,004 % einen Abtötungsgrad von 100 % nach 14 Tagen.

## 35 Beispiel F

#### Pre-emergence-Test

Lösungsmittel:

5 Gewichtsteile Aceton

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel, gibt die angegebene Menge Emulgator zu und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Samen der Testpflanzen werden in normalen Boden ausgesät und nach 24 Stunden mit der Wirkstoffzubereitung begossen. Dabei hält man die Wassermenge pro Flächeneinheit zweckmäßigerweise konstant.
Die Wirkstoffkonzentration in der Zubereitung spielt keine Rolle, entscheidend ist nur die Aufwandmenge
des Wirkstoffs pro Flächeneinheit. Nach drei Wochen wird der Schädigungsgrad der Pflanzen bonitiert in %
Schädigung im Vergleich zur Entwicklung der unbehandelten Kontrolle. Es bedeuten:

0 % = keine Wirkung (wie unbehandelte Kontrolle)

100 % = totale Vernichtung.

Eine deutliche Überlegenheit in der Wirksamkeit ebenso wie in der Nutzpflanzenselektivität gegenüber dem Stand der Technik zeigen in diesem Test z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen la-4, lb-6, lb-8, lc-4 und lc-5.

55

50



15

20

#### Post-emergence-Test

Lösungsmittel:

5 Gewichtsteile Aceton

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel, gibt die angegebene Menge Emulgator zu und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Mit der Wirkstoffzubereitung spritzt man Testpflanzen, welche eine Höhe von 5 - 15 cm haben so. daß die jeweils gewünschten Wirkstoffmengen pro Flächeneinheit ausgebracht werden. Die Konzentration der Spritzbrühe wird so gewählt, daß in 2000 1 Wasser/ha die jeweils gewünschten Wirkstoffmengen ausgebracht werden. Nach drei Wochen wird der Schädigungsgrad der Pflanzen bonitiert in % Schädigung im Vergleich zur Entwicklung der unbehandelten Kontrolle. Es bedeuten:

0 % = keine Wirkung (wie unbehandelte Kontrolle)

100 % = totale Vernichtung.

Eine deutliche Überlegenheit in der Wirksamkeit ebenso wie in der Nutzpflanzenselektivität gegenüber dem Stand der Technik zeigen in diesem Test z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen la-4, lb-6, lb-8 und lc-4.

Herstellungsbeispiele

Wenn nicht anderes angegeben ist, sind Alkylreste geradkettig.

## Beispiel la-1

35

30

16.83 g (0,15 mol) Kalium-tert.-butylat werden in 100 ml abs. DMF vorgelegt, bei 0-10 °C eine Lösung von 37,10 g (0,10 mol) 2-O-(2,4-Dichlorphenyl-acetyl)-norbornan-2-carbonsäureethylester in 100 ml abs. DMF zugetropft und 16 h bei Raumtemperatur gerührt.

Zur Aufarbeitung tropft man das Reaktionsgemisch in 500 ml 1N Salzsäure ein, saugt das ausgefallene Produkt ab und trocknet im Vakuumtrockenschrank.

Ausbeute: 29,79 g (92 % der Theorie) eines, weißen Feststoffs vom Fp. 227 °C.

In Analogie wurden die in Tabelle 5 beschriebenen Verbindungen hergestellt.

45

50

# Tabelle 5

5	ý ОНХ	
	B	(Ia)
	<u></u>	,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,
10	o z <sub>n</sub>	

Bsp.Nr.	x	Y	z <sub>n</sub>	Α	В	Fp.°C
Ia-2	C1	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	н(осн <sub>3</sub> )-(сн <sub>2</sub>	) <sub>2</sub> - 220
Ia-3	снз	снз	н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	н(осн <sub>3</sub> )-(сн <sub>2</sub>	2- 179
Ia-4	снз	CH3	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	н(осн <sub>3</sub> )-(сн <sub>2</sub>	2- 220-22
Ia-5	снз	снз	6-СН <sup>З</sup>	-cH <sub>2</sub> -	$\rightarrow$	140-145
Ia-6	снз	CH3	6-СН <sub>З</sub>	-сн <sub>2</sub> /	$\Diamond$	204-205
Ia-7	CH3	снз	6-СН <sub>З</sub>	-сн	2	217 (Z
Ia-8	сн <sub>3</sub>	снз	н	-сн	2	210
Ia-9	Сн3	снз	6-CH3	-сн <sub>2</sub>		>230
Ia-4 trans	снз	снз	6-СН <sup>З</sup>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	сн (осн <sub>3</sub> ) - (сн	2)2- 187
Ia-4 cis	снз	сн3	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	·сн(осн <sub>3</sub> )-(сн	2)2- >250

50

# <u>Tabelle 5</u> (Fortsetzung)

5	Bsp.Nr.	X	Y	Z <sub>n</sub>	Α	В	Fp.	C
	Ia-10	снз	СН3	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> );	<sub>2</sub> -сн(ос <sub>2</sub> н <sub>5</sub> )-(с	H <sub>2</sub> } <sub>2</sub> - Ö	1
10	Ia-11	Cl	C1	Н	-(CH <sub>2</sub> )	<sub>2</sub> -сн(ос <sub>2</sub> н <sub>5</sub> )-(с	H <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> - 2	04- 10
15	Ia-12	снз	сн3	Н	-(CH <sub>2</sub> );	<sub>2</sub> -сн(ос <sub>2</sub> н <sub>5</sub> )-(с	H <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> - 1	72- 82
,3	Ia-13	сн3	сн3	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> );	<sub>2</sub> -CH(O-n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	172- 175
20	Ia-14	СНЗ	сн3	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> )	2-CH(O-n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	Öı
20	Ia-15	сн3	-C <sub>4</sub> H	1 <sub>9</sub> H	-(CH <sub>2</sub> )	<sub>2</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-(сн	2)2-	150- 165
25	Ia-16	сн3 (	-C4H	1 <sub>9</sub> 6-CH	i <sub>3</sub> -(сн	2)-CH(OCH3)-(C	H <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	206- 210
30	Ia-17	сн <sub>3</sub>	снз	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> )	-CH <sub>2</sub>		218- 220
35	Ia-18	C1	Cl	н	-(CH <sub>2</sub> )	-CH <sub>2</sub>		223-
40	Ia-19	сн3	снз	н	-(сн <sub>2</sub> )	2-CH <sub>2</sub>		240- 242

...

50

## <u>Tabelle 5</u> (Fortsetzung)

Bsp.Nr.	X	Y	z <sub>n</sub>	<u>A</u>	В	Fp.	- C
Ia-20	CH3	сн3	6-СН <sub>З</sub>	-сн <sub>2</sub> -сн	(scн <sub>3</sub> )-(сн <sub>2</sub>		45- 47
Ia-21	снз	снз	6-CH <sub>3</sub>	-сн сосн	3)-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	ö	1
Ia-22	сн3	сн3	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-сн(со <sub>2</sub> с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	)-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	165- 180
Ia-23	снз	сн <sub>3</sub>	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-сн(со <sub>2</sub> н)-(	CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> - >	250

## Beispiel lb-1

20

25

30

35

45

50

55

H<sub>3</sub>C 0

3,25 g (10 mmol) der Verbindung la-1 werden in 40 ml abs. Methylenchlorid vorgelegt, 1,42 g (14 mmol) Triethylamin und eine Spatelspitze DMAP zugegeben, eine Lösung von 0,94 g (12 mmol) Acetylchlorid in 20 ml Methylenchlorid zugetropft und 16 h bei Raumtemperatur gerührt.

Zur Aufarbeitung wäscht man das Reaktionsgemisch mit wäßriger Citronensäure, NaHCO<sub>3</sub>-Lösung und NaCl-Lösung, trocknet und rotiert ein. Die weitere Reinigung erfolgt durch Flash-Chromatographie an Kieselgel mit Cyclohexan/Essigester 3:1.

Ausbeute: 1,70 g (46 % der Theorie) eines Feststoffs vom Fp. 126 °C.

In Analogie wurden die in Tabelle 6 aufgeführten Verbindungen hergestellt.

5				Fp.°C	Ö	Ö	Öl	134	őı	Öı	78-80	113-115	118-120	103-104
10						6		6		2		-с-(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -сн <sub>2</sub> с1	-ссн <sub>3</sub> (сн <sub>2</sub> с1) <sub>2</sub>	-ссн <sup>3</sup> (сн <sup>2</sup> осн <sup>3)</sup> <sup>2</sup>
15				R1	-CH3	-t-C4H9	-сн3	-t-C4H9	-CH3	- i - C3H7	t-C4H9	-C-(CH	) <sup>Є</sup> нээ-	-ccH <sub>3</sub>
20					(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -									
25				В	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(ОСH <sub>3</sub> )-(СH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
30			(19)	Y	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> .	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> .	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> .	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CHZ)2-	-(CH2)2-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -			
35			z <sub>n</sub>	$_{\rm n}^{\rm Z}$	x	I	I	r	€ - сн3	6-CH <sub>3</sub>	€-СН3	€-СН3	€ -СН3	6-CH <sub>3</sub>
40		×′°.		<b>&gt;-</b>	ច	C	СНЗ	снз	СНЗ	СНЭ	CH3	CH <sub>3</sub>	CH3	СНЗ
45	9	R. / A.	<del> </del> - 6	×	CJ	ü	CH3	снз	СНЗ	CH <sub>3</sub>	СНЗ	снз	CH3	CH3
50	Tabelle 6			Bep. Nr.	Ib-2	Ib-3	Ib-4	Ib-5	9-qI	Ib-7	Ib-8	1b-9	1b-10	Ib-11

5		Fp.ºC	106-107	öı	Ö	107-108	94-96	Ď1	Ö	200-202	126-129
10			CH3		Н9 Н5	)2C2HS	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> i-с <sub>3</sub> н <sub>7</sub>	À	2 Z		-C4H3
15		R		-C2H5	-CH C2HS	-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	<sup>€</sup> нэ)э-	V			-CH2-t-C4H9
20			(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -								
25		60	-(сН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -сН(ОСН <sub>3</sub> )-(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СН(ОСН <sub>3</sub> )-(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СН(ОСН <sub>3</sub> )-(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СН(ОСН <sub>3</sub> )-(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СН(ОСН <sub>3</sub> )-(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
30		<b>4</b>	-(CH <sub>2</sub> )2-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH2)2-	-(CH2)2-					
35	(Sunza	Z <sub>n</sub>	6-СН3	€-СН3	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	6-СН3	6-сн3
40	(Fortset	<b>&gt;-</b>	СНЗ	CH <sub>3</sub>	СНЗ	CH3	CH3	CH3	СНЗ	CH3	СНЗ
45	9	×	CH <sub>3</sub>	СНЗ	СНЗ	СНЗ	СНЗ	СНЗ	СНЗ	CH3	СНЗ
50	Tabelle 6	Bsp. Nr.	Ib-12	Ib-13	1b-14	Ib-15	1b-16	Ib-17	Ib-18	Ib-19	Ib-20

10
15
20
25
٠
30
35
40
45
50
55

Tabelle 6	<b>•</b> 01	(Fortsetzung)	(Suns)				
Bap. Nr.	×	<b>~</b>	Zn	Y	EQ.	R <sup>1</sup>	Fp.°C
Ib-21	снз	CH <sub>3</sub>	6-сн3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH((	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-C <sub>4</sub> H <sub>5</sub>	ξ
Ib-22	снз	CH <sub>3</sub>	6-сн3	-(СН <sup>2</sup> ) <sup>2</sup> -СН((	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	<sup>2</sup> (сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup>	107-108
Ib-23	снз	CH <sub>3</sub>	6-СН3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(C	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(ОСН <sub>3</sub> )-(СH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>	Ď1
lb-24	СНЗ	снз	6-сн3	-cH <sub>2</sub>		t-C4H9	Öı
Ib-25	снэ	CH <sub>3</sub>	6-сн3	-CH <sub>2</sub>		-cH <sub>3</sub>	76-78
Ib-26	снз	снз	€нጋ-9	-CH2-		-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Ö
Ib-27	СНЗ	CH <sub>3</sub>	6-сн <sub>3</sub>	-CH2-		-t-C4H9	114-116

5		Fp.°C	188-189	131	112	105	Ğ1	159
10				6H1	<u>~</u>		<u>\$</u>	
15		R1	-CH <sub>3</sub>	-t-C4H9	t-C4H9	-CH3	t-C4H9	-CH3
20		В						
25				-CH2-	-G-G-	-CH2	-G-2	-cH <sub>2</sub>
30		<b>4</b>	-CH2	<u> </u>	ប៊	ភុ	ភ្	ភុ
35	(gunz:	2 <sub>n</sub>	6-СН3	6-СН3	I	I	x	6-сн3
<b>40</b>	(Fortsetzung)	<b>&gt;</b>	СНЗ	CH <sub>3</sub>	CI	CH3	CH3	CH3
45	9 8	× ×	СНЗ	СНЗ	ច	CH3	CH3	CH3
50	Tabelle 6	Bep. Nr.	Ib-28	1b-29	1b-30	Ib-31	Ib-32	Ib-33

-C(CH3)2-C2H5

5		Fp.º (	104	102-103	111	136	119	
10		·	<b>~</b>	<u> </u>	-с(сн <sub>3)2</sub> -сн <sub>2</sub> с1	-с(сн <sub>2</sub> сı) <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>	-с(сн <sub>2</sub> -о-сн <sub>3)2</sub> сн <sub>3</sub>	
15		<b>1</b> 2	-i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	-t-C4H9	-с(сн	-с(сн	0- <sup>2</sup> HD)	( HU) U-
20								
25		æ		-CH2	-CH2	Image: section of the content of the	$\Box$	$\subseteq$
30		4	-CH <sub>2</sub>	Ų	Ç	-CH2	-CH2	-CH <sub>2</sub>
35	setzung)	Zn	6-сн3	6-СН3	6-сн3	€но-9	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>
40	(Fortset	*	СНЗ	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СНЗ	CH <sub>3</sub>
45	) B 6	Nr. X	СНЗ	СНЗ	СНЗ	СНЗ	CH <sub>3</sub>	СН3
50	Tabelle 6	Bep. Nr.	Ib-34	Jb-35	Jb-36	Ib-37	Ib-38	Ib-39
55								

的海域等各位 多人的 的复数人名英格兰的

119 120 -C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>-i-C<sub>3</sub>H<sub>7</sub> 138 Ö Ö Ö C1-(CH2)3--(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>-CH(OCH<sub>3</sub>)-(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>- $-(CH_2)_2-CH(OCH_3)-(CH_2)_2 -(CH_2)_2-CH(OCH_3)-(CH_2)_2 -(CH_2)_2-CH(OCH_3)-(CH_2)_2-$ €-сн3 6-СН3-6-сн3 6-CH<sub>3</sub> 6-CH<sub>3</sub> 6-CH3 СНЭ СН3 СН3 СНЭ СНЗ СНЭ СНЭ СНЭ снэ СНЭ СНЭ СНЭ 1b-40 Ib-41 Ib-44 1b-45 Ib-46 Ib-43

10 / - \	;/2-cH(0C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(cH	H <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH H <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH	H <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH H <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH H <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )-(CH H <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH

Ö

6-CH<sub>3</sub> -(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>-CH(CO<sub>2</sub>C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)-(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>

CH3

Ib-63

5		Fp.ºC	123-125	Ö1	136-137	120-121	Ö1	őı
10								
15	·	R1	t-C4H9	t-C4H9	i-C3H7	t-C4H9	i-C3H7	t-C4H9
20					3-	3-		
<b>25</b>		æ	-CH2	-CH <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> -сн(sсн <sub>3</sub> )-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -	-сн <sub>2</sub> -сн(sсн <sub>3</sub> )-(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -	-CH(OCH3)-(CH2)4-	-СН(ОСН3)-(СН <sub>2</sub> )4-
		Y	/ <sup>2</sup> (СН <sub>2</sub> )-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-CH2-	-сн2-(	O) HO-	)O) H)-
35	( gunz	2 <sub>n</sub>	I	r	6-CH3	6-CH3	6-CH3	6-CH <sub>3</sub>
40	(Fortsetz	>-	CI	CH <sub>3</sub>	CH3	СНЗ	CH <sub>3</sub>	снз
45	9	×	CI	снз	СНЗ	СНЗ	СНЗ	СНЗ
50	Tabelle 6	Bsp. Nr.	Ib-57	Ib-58	Ib-59	Ib-60	Ib-61	Ib-62
55								

$$H_3$$
CO
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 

Beispiel Ib-42 cis

5

10

15

20

35

40

45

55

Beispiel lb-42 trans

3.16 g (10 mmol) der Verbindung la-4 werden in 40 ml abs. Methylenchlorid vorgelegt, 1,42 g (14 mmol) Triethylamin und eine Spatelspitze DMAP zugegeben, eine Lösung von 1,38 g (13 mmol) Buttersäurechlorid in 20 ml Methylenchlorid zugetropft und 16 h bei Raumtemperatur gerührt.

Zur Aufarbeitung wäscht man das Reaktionsgemisch mit wäßriger Citronensäure, NaHCO<sub>3</sub>-Lösung und NaCl-Lösung, trocknet und rotiert ein, Die Auftrennung in die Isomeren erfolgt durch Flash-Chromatographie an Kieselgel mit Cyclohexan/Essigester 6:1.

Ausbeute: 0,92 g (24 % der Theorie) des unpolaren trans-Isomeren vom Fp. 85-87 °C und 0,21 g (5 % der Theorie) des polaren cis-Isomeren vom Fp. 125-126 °C.

#### Beispiel Ic-1

H<sub>3</sub>C C1

3.25 g (10 mmol) der Verbindung la-1 werden in 40 ml abs. Methylenchlorid vorgelegt, 1,42 g (14 mmol) Triethylamin und eine Spatelspitze DMAP zugegeben, eine Lösung von 1,47 g (12 mmol) Chlorameisensäureisopropylester in 20 ml Methylenchlorid zugetropft und 16 h bei Raumtemperatur gerührt.

Zur Aufarbeitung wäscht man das Reaktionsgemisch mit wäßriger Citronensäure, NaHCO<sub>3</sub>-Lösung und NaCI-Lösung, trocknet und rotiert ein. Die weitere Reinigung erfolgt durch Umkristallisation aus MTB-Ether/n-Hexan.

Ausbeute:2,84 g (69 % der Theorie) eines Feststoffs vom Fp. 136 °C.

In Analogie wurden die in Tabelle 7 aufgeführten Verbindungen hergestellt:

5				Fp. °C	100	Ŏ1	Ő1	Öl	Ö1	Ö1	ď1	120-130	őı
10				R2	- i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	- i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	-сн <sub>3</sub>	- i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	-i-C4H9	-6-C4H9	-C2H5	-t-C4H9	-C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>
15				Σ	0	0	0	0	0	0	0	0	0
20				J	0	0	0	0	0	0	0	0	0
25		(16)		<b>c</b> ū	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СН(ОСН <sub>3</sub> )-(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
35		A-R <sup>2</sup>		<	- (СН <sup>2</sup> ) <sup>2</sup> -СН((	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -сн((	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -сн((	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH((	- (СН <sub>2</sub> )2-СН((	-(cH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -сн(	-(СН2)3-СН((	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH((	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH((
40	J=	<	725	2 <sub>n</sub>	x	x	6-сн3	6-CH3	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	€-сн3	6-CH3	6-CH <sub>3</sub>
45			Y°	<b>&gt;-</b>	ប	снз	снз	снз	снз	снз	снз	CH3	СНЭ
	8 7	B		×	CI	снз	снз	снэ	снз	СНЭ	СНЗ	CH3.	СНЗ
50	Tabelle			Bsp. Nr.	Ic-2	Ic-3	I c - 4	Ic-5	I c - 6	I c - 7	I c - 8	Ic-9	Ic-10

ğ

0

0

€но-9

Ic-17 CH<sub>3</sub>

5		Fp.°C	5 Ö1	c <sub>3</sub> H <sub>7</sub> öı	131-140	87-89	84	73	
10		R <sup>2</sup>	-CH2-CHC2H5	С4 <sup>н</sup> 9 -сн-сн <sub>2</sub> -о-с <sub>3</sub> н <sub>7</sub> ö1	-i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	-i-C3H7	-i-C3H7	- i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
15		Σ	0	0	ဟ	0	0	0	
20		ŋ	0	0	0	0	0	0	
25		<b>6</b> 0	3}-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	3)-(CH2)2-	3)-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -				
30 35		٧	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub>	-cH <sub>2</sub>	É. La Caracteria de la	- CH <sub>Z</sub>
40	tsetzung)	Zn	. Ено-9	- Енэ-9	- снз-9	6-сн3	<b>x</b>	6 - СН3	
	(Fortse	<b>&gt;</b>	снз	СНЭ	CH <sub>3</sub>	СНЗ	CH <sub>3</sub>	снз	
45	19.7	×	снэ	снз	CH <sub>3</sub>	CH3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	
50	Tabelle 7	BSD.	Ic-11	Ic-12	Ic-13	Ic-14	Jc-15	Ic-16	
55									

		1									
5		Fp. °C	Öı	Öı	Öı	Ö	Öı	Ö1	Öı	Ö1	Ö
10		R2	C2H5	i-C3H7	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	1-C3H7	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	t-C4H9	C2HS	i-C3H7
15		Σ	0	0	0	0	0	0	Ø	0	0
20		J	0	0	0	0	0	0	0	0	0
25		œ	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OC <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH2-CH2	Q.
35		<	-(CH <sub>2</sub> );	-(CH <sub>2</sub> );	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-(CH <sub>2</sub> )2	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-(CH2)-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>
40	(Fortsetzung)	2 <sub>n</sub>	€+0-9	6-СН3	I	r	€+0-9	H 6	6-сн3	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>
45	(For	<b>&gt;-</b>	CH <sub>3</sub>	СНЗ	C	СНЭ	СНЗ	t-C4H9 H	снз	снз	снз
	9 7	×	СНЗ	снз	င	СНЗ	СНЗ	СНЗ	снз	CH3	СНЭ
50	Tabelle 7	Bsp.	Ic-18	Ic-19 CH <sub>3</sub>	Ic-20	Ic-21	Ic-22	Ic-23	Ic-24	Ic-25	Ic-26
55											

128-129

i -C3H7

ö

C2H5

99-101

-CH2-CH(SCH3)-(CH2)3-

6-CH<sub>3</sub>

СНЭ

Ic-29

-CH2-CH(SCH3)-(CH2)3-

6-CH<sub>3</sub>

СНЗ

Ic-30

-CH(OCH3)-(CH2)4-

6-сн3

СНЭ

СНЗ

Ic-31

-CH(OCH3)-(CH2)4-

6-СН3

СНЭ

СНЗ

Ic-32

111-112

i-C3H7

Ö

i-C3H7

-(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>-CH(CO<sub>2</sub>C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)-(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>-

6-CH<sub>3</sub>

СНЭ

СНЭ

Ic-33

5		Fp.°c	106-108	134-136
10		R2	i -C3H7	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
15		Σ	0	0
20		7	0	0
<b>25</b>		œ		
30			\rightarrow \frac{1}{2} \frac{1}{2} \rightarrow \frac	25 E
35	6	< □	-(CH <sub>2</sub> )2_	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>
40	(Fortsetzung)	2 <sub>n</sub>	x	I
<b>4</b> 5	(F0	<b>&gt;-</b>	ប៊	сн3 сн3
	16 7	×	2	
50	Tabelle 7	Bsp.	Ic-27 C1	Ic-28

#### Beispiel Id-1

3.16 g (10 mmol) des Enols la-4 werden in 40 ml abs. CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> vorgelegt, 1,52 g (15 mmol) Triethylamin zugegeben und bei 0 - 10 °C eine Lösung von 1,48 g (13 mmol) Methansulfonsäurechlorid in 10 ml CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> zugetropft.

Man rührt 2 h bei Raumtemperatur und wäscht das Reaktionsgemisch mit 10 %iger Citronensäure und NaHCO<sub>3</sub>-Lösung, trocknet und dampft ein.

Zur weiteren Reinigung vermischt man das Rohprodukt mit 20 ml Petrolether, saugt ab und trocknet.

Ausbeute: 2,40 g wäßriger Feststoff (61 % der Theorie), Fp. 130 - 155 °C. Analog werden die in der Tabelle 8 aufgeführten Verbindungen hergestellt.

Fp. °C

Tabelle 8

. .--

#### Beispiel le-1

5

25

30

35

40

45

50

55

(E) 10

- 2.2 g des Beispiels la-4 werden in 10 ml absolutem Tetrahydrofuran gelöst, mit 1,1 ml Triethylamin versetzt und 1,42 g (0,007 mol) Ethanthiophosphonsäurechloridpropylthioester zugegeben. Nach 3 h Rühren bei 50 °C wird das Lösungsmittel abgedampft und der Rückstand an Kieselgel mit Hexan/Essigester/Aceton 30:10:1 chromatographiert. Man erhielt 2,1 g (= 62 % der Theorie) der oben gezeigten Verbindung als zähes Öl in Form eines Isomerengemisches.
- <sup>1</sup>H-NMR (300 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 2.19, 2.20, 2.25, 2.26, (4s, 9 H, Phenyl-<u>CH<sub>3</sub></u>), 3.15-3.25, 3.57 (2m, 1 H, 20 CH-OCH<sub>3</sub>), 3.33, 3.39 (2s, 3 H, OCH<sub>3</sub>), 6.87 (s, 2 H, Phenyl-H)ppm <sup>31</sup>P-NMR (162 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta = 119.05$ , 119.64 ppm

Analog zu Beispiel le-1 erhält man die in der Tabelle 9 aufgeführten Verbindungen:

5	
10	
15	
20	
25	(18)
30	, z
35	×
40	
45	<
50	

# Tabelle 9

Bsp.	×	<b>&gt;</b>	Zn	۷	œ	ت	L R4	R <sub>5</sub>	NMR §(ppm)
16-2 cis	CH <sub>3</sub>	сн3 сн3	6-сн3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CI	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СН(ОСН <sub>3</sub> )-(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Ŋ	S C2H5	s-C4H9-S-	3.39 (s, 3H, OCH3), 3.15- 3.2 (m, 1H- CHOCH3)
Ie-2 trans	снз	СН3	6-СН3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -Ch	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	ဟ	s C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	в-С <sub>4</sub> Н9-S-	3.32 (s, 3H, OCH <sub>3</sub> ), 3.57 (m, 1H, <u>CH</u> - OCH <sub>3</sub> )
Ie-3 cis		сн3 сн3	6-СН3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -Ch	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	တ	СНЗ	H <sub>7</sub> C <sub>3</sub> -S-	3.9 (s, 3H, O <u>CH3</u> ) 3.18- 3.23 (m, 1H, C <u>H</u> OCH <sub>3</sub> )
le-3 trans	снэ	снз	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -Ch	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -СH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	w	CH <sub>3</sub>	H <sub>7</sub> С3-S-	3.33 (s, 3H, OCH <sub>3</sub> ), 3.57 (m, 1H, CMOCH <sub>3</sub> ), 6.87, 6.87,

55

## Beispiel II-1

C02C2H5 C1

## Beispiel II-2

18.40 g (0,10 mol) 2-Hydroxy-norbornan-2-carbonsäureethylester und 24.59 g (0.11 mol) 2.4-Dichlorp-henylessigsäurechlorid werden 16 h in 100 ml abs. Toluol refluxiert und einrotiert. Man erhält die obengezeigte Verbindung in einer Ausbeute von 37,10 g (quant) in Form eines Öls.

In Analogie wurden die in Tabelle 10 aufgeführten Verbindungen hergestellt.

10			Fp. °C	ö	Öl	Ö	Ö.	Öı	Öl
15			æ	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
20									
25				)-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -			
30	٠	<b>}</b>	89	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	6-CH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(OCH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	$\bigcirc$	-CH <sub>2</sub>	ê Ç
35	•	* \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	2 <sub>n</sub>	-(CH <sub>2</sub> )	-(CH <sub>2</sub> )	(CH <sub>2</sub> )	-CH <sub>2</sub>		·
40		A A A A A A A A A A A A A A A A A A A	0 Z	II.	сн3 н	сн <sup>3</sup> 6-сн <sub>3</sub>	снз 6-снз	снз 6-снз	снз 6-снз
			>	C			2	5	5
45	10 10		×	CJ	СНЗ	СНЗ	СНЗ	СНЗ	СНЗ
50	Tabelle 10		Bsp.Nr.	11-2	11-3	J I - 4	11-5	9-11	11-7

Fp. °C ö Ğ Ö Ö Ö Ö Ö C2H5  $c_2H_5$  $c_2 H_5$  $c_2 H_5$  $c_2 H_5$  $c_2 H_5$  $c_2 H_5$ RB  $CH_3 6-CH_3 - (CH_2)_2-CH(0-n-C_3H_7)-(CH_2)_2 CH_3 6-CH_3 - (CH_2)_2-CH(0-n-C_4H_9)-(CH_2)_2$  $-(CH_2)_2$ -CH $(0C_2H_5)$ - $(CH_2)_2$ - $-(CH_2)_2-CH(0C_2H_5)-(CH_2)_2-$ CH3 6-CH3 -(CH2)2-CH(OC2H5)-(CH2)2-(Fortsetzung) снэ 6-снз I I I СНЗ снз СНЭ СНЭ СНЭ СНЗ снэ Tabelle 10 Bsp.Nr. X 11-13 11-12 II-10 11-11 II-14 I I - 8 6-II

10

15

20

25

30

35

50

ö

 $c_2 H_5$ 

(Fortsetzung)

Tabelle 10

5

10

15

20

25

30

35

8 Bsp.Nr. X

Fp. °C

RB

Ö

 $c_2H_5$ 

Ö

 $c_2 H_5$ 

 $CH_3 t - C_4H_9 H - (CH_2)_2 - CH(OCH_3) - (CH_2)_2 -$ 11-15

CH3 L-C4H9 6-CH3 -(CH2)-CH(OCH3)-(CH2)2-

 $CH_3 CH_3 6-CH_3 - (CH_2)_2^-$ 

II-17

I

ວ

ဌ

II-18

I

11-19

Ö

ö

 $c_2H_5$ 

55

. Ö

 $c_2 H_5$ 

 $\text{CH}_3 \text{ 6-CH}_3 \text{ -(CH}_2)_2\text{-CH(CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)\text{-(CH}_2)_2\text{-}$ 

СНЭ

11-22

CH<sub>3</sub> CH<sub>3</sub> 6-CH<sub>3</sub> - (CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>-CH(CO<sub>2</sub>H)-(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>-

11-23

ö

 $c_2 H_5$ 

5		Fp. °C	_	_
10		Œ	Ö1	Ö
15		88	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
20			υ	ပ
<b>25</b>			H2)3-	•
30		æ	сн <sub>3</sub> сн <sub>3</sub> 6-сн <sub>3</sub> -сн <sub>2</sub> -сн(SCH <sub>3</sub> )-(СH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -	сн <sub>3</sub> сн <sub>3</sub> 6-сн <sub>3</sub> -сн(осн <sub>3</sub> )-(сн <sub>2</sub> )4-
35	( Gun	4	-сн2-сн	-сн(осн
40	(Fortsetzung)	Y Z <sub>n</sub>	жэ 6-сн <sub>э</sub>	жэ 6-сн <sub>з</sub>
45				CH <sub>3</sub>
50	Tabelle 10	Bsp.Nr. X	11-20	11-21

55

大学の教育をある。 とうではなるという できるが

# Patentansprüche

5

10

15

20

25

35

40

45

50

55

3-Aryl-4-hydroxy-Δ<sup>3</sup>-dihydrofuranon-Derivate der Formel (I)

(I)

in welcher

- Х für Alkyl, Halogen, Alkoxy oder Halogenalkyl steht,
- Υ für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy, Halogenalkyl steht,
- Z für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,
- für eine Zahl von 0-3 steht, oder wobei die Reste X und Z gemeinsam mit dem Phenylrest an den sie gebunden sind, den Naphthalinrest der Formel

bilden,

in welchem Y die oben angegebene Bedeutung hat,

- G für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen
- 30 -CO-R1,

(c)

-SO<sub>2</sub>-R<sup>3</sup> (d)

> (e) (f)

oder E (g)

steht.

A und B

A und B

gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind einen durch Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfoxyl, Alkylsulfonyl, Carboxyl oder -CO2R2

substituierten Cyclus bilden.

gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind für einen Cyclus stehen, bei dem zwei Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind für einen gegebenenfalls durch Alkyl, Alkoxy oder Halogen substituierten gesättigten Cyclus stehen, der

durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochen sein kann,

für ein Metallionäquivalent oder ein Ammonium steht,

jeweils für Sauerstoff oder Schwefel stehen,

L und M

E

	R'	für jeweils gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Polyalkoxyalkyl oder Cycloalkyl, das durch mindestens ein Heteroatom unterbrochen sein kann, jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Phenylalkyl, Hetaryl, Phenoxyalkyl oder Hetaryloxyalkyl steht und
5	R <sup>2</sup>	für jeweils gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Polyal- koxyalkyl oder jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl oder Benzyl steht.
10	R <sup>3</sup> , R <sup>4</sup> und R <sup>5</sup>	unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkoxy, Alkylamino, Dialkylamino, Alkylthio, Alkenylthio, Alkinylthio, Cycloalkylthio und für jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,
	R <sup>6</sup> und R <sup>7</sup>	unabhängig voneinander für Wasserstoff, jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxy, Alkoxyalkyl, für gegebenen- falls substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls substituiertes Benzyl stehen
15	oder wobei R <sup>6</sup> und R <sup>7</sup>	zusammen für einen gegebenenfalls durch Sauerstoff unterbrochenen Alkylenrest stehen,
		ta a a a a taga Caraga di aga Madaladraga

sowie die stereo- und enantiomerenreinen Formen dieser Verbindungen.

3-Aryl-4-hydroxy-Δ<sup>3</sup>-dihydrofuranon-Derivate der Formel (I) gemäß Anspruch 1, welche unter Einbeziehung der verschiedenen Bedeutungen (a), (b), (c), (d), (e), (f) und (g) der Gruppe G folgende Strukturen (la) bis (lg) besitzen:

25

$$A OH X$$
 $O Z_n$ 

(Ia)

30

 $R^1 A O X$ 
 $B O-C-M-R^2 X$ 
 $A O-C-M-R^2 X$ 
(Ic)

50

20

$$\begin{array}{c|c}
L & & \\
R^4 & & \\
\hline
R^5 & & \\
\hline
O & & \\
\end{array}$$
(Ie)

$$\begin{array}{c|c}
L & R^6 \\
\hline
 & R^7 & X \\
\hline
 & Z_p
\end{array}$$

worin

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

A. B. E. L. M. X. Y. Z. R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup>, R<sup>7</sup> und n die in Anspruch 1 angebenenen Bedeutungen besitzen.

- 3-Aryl-4-hydroxy-Δ<sup>3</sup>-dihydrofuranon-Derivate der Formel (I) gemäß Anspruch 1 in welcher
  - X für C1-C6-Alkyl, Halogen, C1-C6-Alkoxy oder C1-C3-Halogenalkyl steht,
  - Y für Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl steht,
  - Z für C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy steht,
  - n für eine Zahl von 0 bis 3 steht,
  - oder wobei die Reste X und Z gemeinsam mit dem Phenylrest an den sie gebunden sind, den Naphthalinrest der Formel

$$\rightarrow$$

bilden,

in welchem Y die oben angegebene Bedeutung hat, oder worin

A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, einen gesättigten oder

ungesättigten, durch  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio,  $C_1$ - $C_4$ -Alkylsulfoxyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkylsulfoxyl, Carboxyl oder  $CO_2$   $R^2$  substituierten 3-bis 8-gliedrigen Ring bilden,

A und B

gemeinsam mit dem Kohlenstoff, an das sie gebunden sind, für einen  $C_3$ - $C_8$ -gliedrigen Ring stehen, bei dem zwei Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls durch  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy oder Halogen substituierten gesättigten  $C_5$ - $C_7$ -Ring stehen, der durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochen sein kann.

G für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen

-CO-R1 (b)

10

5

M-R<sup>2</sup> (c)

15

-SO<sub>2</sub>-R<sup>3</sup> (d)

20

$$\begin{array}{c|c}
 & R^4 \\
 & R^5 \\
 & R^6
\end{array}$$
(f)

25

35

40

45

50

55

oder E<sup>e</sup> (g)

steht,

in welchen

L und M

für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,

jeweils für Sauerstoff oder Schwefel stehen,

30 Lu R'

für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes  $C_1$ - $C_2$ -Alkyl,  $C_2$ - $C_2$ -Alkenyl,  $C_1$ - $C_8$ -Alkoxy- $C_1$ - $C_8$ -alkyl,  $C_1$ - $C_8$ -Alkylthio- $C_1$ - $C_8$ -alkyl,  $C_1$ - $C_8$ -Polyalkoxyl- $C_1$ - $C_8$ -alkyl oder für gegebenenfalls durch Halogen oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl substituiertes  $C_3$ - $C_8$ -Cycloalkyl, das durch mindestens ein Sauerstoff-und/oder Schwefelatom unterbrochen sein kann, steht,

für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl steht;

für gegebenenfalls durch Halogen,  $C_1 - C_6 - Alkyl$ ,  $C_1 - C_6 - Alkoxy$ ,  $C_1 - C_6 - Halogenal-kyl$ ,  $C_1 - C_6 - Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl-<math>C_1 - C_6 - alkyl$  steht,

für gegebenenfalls durch Halogen und/oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl substituiertes Hetaryl steht.

für gegebenenfalls durch Halogen und/oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl-substituiertes Phenoxy- $C_1$ - $C_6$ -alkyl steht,

für gegebenenfalls durch Halogen, Amino und/oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl substituiertes Hetaryloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl steht,

für jeweil

für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes  $C_1$ - $C_{20}$ -Alkyl,  $C_3$ - $C_{20}$ -Alkenyl,  $C_1$ - $C_8$ -Alkoxy- $C_2$ - $C_8$ -alkyl,  $C_1$ - $C_8$ -Polyalkoxy- $C_2$ - $C_8$ -alkyl steht,

für gegebenenfalls durch Halogen oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl substituiertes  $C_3$ - $C_8$ -Cycloal-kyl steht,

für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,

R3, R4 und R5

R2

unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes  $C_1$ - $C_8$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_8$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_8$ -Alkylamino,  $D_1$ - $(C_1$ - $C_8$ )-Alkylamino,  $C_1$ - $C_8$ -Alkylamino,  $C_1$ - $C_8$ -Alkylamino,  $C_1$ - $C_8$ -Alkylamino,  $C_1$ - $C_8$ -Alkylthio,  $C_2$ - $C_5$ -Alkenylthio,  $C_2$ - $C_5$ -Alkinylthio,  $C_3$ - $C_7$ -Cycloalkylthio, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, Cyano,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkylthio,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,

R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup>

unabhängig voneinander für Wasserstoff oder jeweils gegebenenfalls durch Halo-

gen substituiertes C1-C20-Alkyl, C1-C20-Alkoxy, C3-C8-Alkenyl, C1-C20-Alkoxy-C1-C20-alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C1-C20-Halogenalkyl, C1-C20-Alkyl oder C1-C20-Alkoxy substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C1-C20-Alkyl, C1-C20-Halogenalkyl oder C1-C20-Alkoxy substituiertes Benzyl steht oder zusammen für einen gegebenenfalls durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochenen C4-C6-Alkylenring stehen.

sowie die stereo- und enantiomerenreinen Formen dieser Verbindung.

3-Aryl-4-hydroxy- $\Delta^3$ -dihydrofuranon-Derivate der Formel (I), gernäß Anspruch 1, in welcher

Х für C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl steht,

Υ für Wasserstoff, C1-C6-Alkyl, Halogen, C1-C6-Alkoxy, C1-C2-Halogenalkyl steht,

Z für C1-C4-Alkyl, Halogen, C1-C4-Alkoxy steht,

n für eine Zahl von 0 bis 2 steht,

oder wobei die Reste X und Z gemeinsam mit dem Phenylrest an den sie gebunden

sind, den Naphthalinrest der Formel

bilden.

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

in welchem Y die oben angegebene Bedeutung hat,

A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, einen gesättigten oder ungesättigten, durch  $C_1$ - $C_5$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_3$ -Alkylthio,  $C_1$ - $C_3$ -Alkylsulfoxyl,  $C_1$ - $C_3$ -Alkylsulfo-

nyl, Carboxyl oder CO<sub>2</sub>R<sup>2</sup> substituierten 5- bis 7-gliedrigen Ring bilden,

gemeinsam mit dem Kohlenstoff, an das sie gebunden sind, für einen C4-C7-gliedrigen A und B Ring stehen, bei dem zwei Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls durch C1-C3-Alkyl, C1-C3-Alkoxy, Fluor oder Chlor substituierten gesättigten C5-C6-Ring stehen, der durch Sauerstoff oder

Schwefel unterbrochen sein kann,

G für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen

-CO-R',

-SO2-R3 (d)

$$-\frac{R^4}{R^5}$$
 (e)  $\frac{R^7}{R^6}$  (f)

oder E (g)

steht. in welchen E\*

L und M

R

für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht jeweils für Sauerstoff oder Schwefel stehen,

für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes  $C_1$ - $C_{16}$ -Alkyl,  $C_2$ - $C_{16}$ -Alkenyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy- $C_1$ - $C_6$ -alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylthio- $C_1$ - $C_6$ -alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Polyalkoxy-C1-C6-alkyl oder für gegebenenfalls durch Chlor oder C1-C4-Alkyl substituiertes

C3-C7-Cycloalkyl, das durch 1-2 Sauerstoff- und/ oder Schwefelatome unterbrochen sein kann steht. für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, C1-C4-Alkyl, C1-C4-Alkoxy, C1-C3-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkoxy substituiertes Phenyl steht, für gegebenenfalls durch Halogen, C1-C4-Alkyl, C1-C4-Alkoxy, C1-C3-Halogenalkyl, C1-C3-Halogenalkoxy substituiertes Phenyl-C1-C4-alkyl steht, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen und/oder C1-C6-Alkyl substituiertes Furanyl, Thienyl, Pyridyl, Pyrimidyl, Thiazolyl oder Pyrazolyl steht, für gegebenenfalls durch Halogen und/oder C1-C4-Alkyl substituiertes Phenoxy-C1-C5-alkyl steht, 10 für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Amino und/oder C1-C4-Alkyl substituiertes Pyridyloxy-C1- C5-alkyl, Pyrimidyloxy-C1-C5-alkyl oder Thiazolyloxy-C1-C5alkyl steht. für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C1-C16-Alkyl, C3-C16-R<sup>2</sup> Alkenyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkox- $C_2$ - $C_6$ -alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Polyalkoxy- $C_2$ - $C_6$ -alkyl steht, 15 für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor oder C1-C4-Alkylsubstituiertes C3-C7-Cycloalkyl steht, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, C1-C4-Alkyl, C1-C3-Alkoxy, C1-C3-Halogenalkyl substituiertes Phenyl oder Benzyl steht, unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes R3, R4 und R5 20 C1-C6-Alkyl, C1-C6-Alkoxy, C1-C6-Alkylamino, Di-(C1-C6)-Alkylamino, C1-C6-Alkylthio, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenylthio, C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkinylthio, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkylthio, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, C1-C3-Alkoxy, C1-C3-Halogenalkoxy. C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen, 25 unabhängig voneinander für Wasserstoff oder für jeweils gegebenenfalls durch R6 und R7 Halogen substituiertes C1-C20-Alkyl, C1-C20-Alkoxy, C3-C8-Alkenyl, C1-C20-Alkoxy-C1-C20-alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C1-C5-Halogenalkyl, C1-C5-Alkyl oder C1-C5-Alkoxy substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C1-C5-Alkyl, C1-C5-Halogenalkyl oder C1-C5-Alkoxy substituiertes Benzyl steht oder 30 zusammen für einen gegebenenfalls durch Sauerstoff oder Schwefel unterbroche-

sowie die stereo- und enantiomerenreinen Formen dieser Verbindung.

nen C4-C6-Alxylenring stehen,

35	5.	3-Aryl-4-hydro	pxy-Δ³-dihydrofuranon-Derivate der Formel (I) gemäß Anspruch 1, in welcher
		×	Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy, Ethoxy oder Trifluormethyl
			steht,
		Y	für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, tertButyl, Fluor, Chlor,
			Brom, Methoxy, Ethoxy oder Trifluormethyl steht,
40		Z	für Methyl, Ethyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, tertButyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy oder
			Ethoxy steht,
		n	für eine Zahl von 0 oder 1 steht.
		A und B	gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie
			gebunden sind, einen gesättigten oder ungesättigten, durch C1-C4-Alkoxy, C1-C2-
45			Alkylthio, C <sub>1</sub> -C <sub>2</sub> -Alkylsulfoxyl, C <sub>1</sub> -C <sub>2</sub> -Alkylsulfonyl, Carboxyl oder CO <sub>2</sub> R <sup>2</sup> substituierten
			5- bis 6-gliedrigen Ring bilden,
		A und B	gemeinsam mit dem Kohlenstoff, an das sie gebunden sind, für einen Ca-Ca-gliedrigen
			Ring stehen, bei dem zwei Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die
			sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls Methyl, Ethyl, Methoxy, Ethoxy, Fluor oder
50			Chlor substituierten gesättigten C5-C6-Ring stehen, der durch Sauerstoff oder Schwefel
			unterbrochen sein kann.
		G	für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen
			-CO-R¹. (b)

5	M-R <sup>2</sup> (c)						
	-S	O <sub>2</sub> -R <sup>3</sup> (d)					
10		$-\frac{R^4}{R^5} \qquad (e) \qquad \frac{L}{R^7} \qquad (f)$					
15	ode ste in welchen	er E* (g) eht.					
20	E° L und M R'	für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht, jeweils für Sauerstoff oder Schwefel steht, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiertes C <sub>1</sub> -C <sub>14</sub> -Alkyl, C <sub>2</sub> -C <sub>14</sub> -Alkenyl, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkoxy-C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkylthio-C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -P <sub>0</sub> -					
25		lyalkoxy-C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -alkyl, oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl oder Ethyl substituiertes C <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> -Cycloalkyl, das durch 1-2 Sauerstoff-und/oder Schwefelatome unterbrochen sein kann, steht, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Nitro substituiertes Phenyl steht,					
30		für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy substituiertes Phenyl-C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> -alkyl steht, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl substituiertes Furanyl, Thienyl, Pyridyl, Pyrimidyl, Thiazolyl oder Pyrazolyl steht, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl substituiertes Phenoxy-C <sub>1</sub> -					
35		C4-alkyl steht, für jewols gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Amino, Methyl, Ethyl substituiertes Pyridyloxy-C1-C4-alkyl, Pyrimidyloxy-C1-C4-alkyl oder Thiazolyloxy-C1-C4-alkyl					
40	A²	steht, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiertes C <sub>1</sub> -C <sub>14</sub> -Alkyl, C <sub>3</sub> -C <sub>14</sub> -Alkenyl, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkoxy-C <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> -alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Polyalkoxy-C <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> -alkyl steht, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl oder Ethyl substituiertes C <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> -Cycloalkyl steht, oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Nitro, Methyl, Ethyl, Propyl, i-					
45	R³, R⁴ und R⁵	Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl substituiertes Phenyl oder Benzyl steht, unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiertes C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkoxy, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkylamino, Di-(C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkyl)-amino, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkylthio, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, C <sub>1</sub> -C <sub>2</sub> -Alkoxy, C <sub>1</sub> -C <sub>2</sub> -Fluoralkoxy, C <sub>1</sub> -C <sub>2</sub> -Chloralkoxy, C <sub>1</sub> -C <sub>2</sub> -Alkylthio, C <sub>1</sub> -					
50	R <sup>6</sup> und R <sup>7</sup>	C <sub>2</sub> -Fluoralkylthio, C <sub>1</sub> -C <sub>2</sub> -Chloralkylthio, C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> -Alkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen, unabhängig voneinander für Wasserstoff oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom substituiertes C <sub>1</sub> -C <sub>10</sub> -Alkyl, C <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> -Alkenyl, C <sub>1</sub> -C <sub>10</sub> -Alkoxy, C <sub>1</sub> -C <sub>10</sub> -Alkoxy-C <sub>1</sub> -C <sub>10</sub> -alkyl, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C <sub>1</sub> -C <sub>2</sub> -Halogenalkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>2</sub> -Alkyl oder C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkoxy substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls					
55		nenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Halogenalkyl oder C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkoxy substituiertes Benzyl steht oder zusammen für einen gegebenenfalls durch					

Sauerstoff oder Schwefel unterbrochenen C4-C6-Alkylenring stehen, sowie die stereo- und enantiomerenreinen Formen dieser Verbindung.

Alkoxy substituiertes Benzyl steht oder zusammen für einen gegebenenfalls durch

- 6. Verfahren zur Herstellung der 3-Aryl-4-hydroxy-Δ³-dihydrofuranon-Derivate der Formel (I) gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man
  - (A) zur Herstellung von Verbindungen der Formel (la)

in welcher

5

10

15

20

30

35

40

45

50

55

A, B, X, Y, Z und n die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben,

Carbonsäureester der Formel (II)

 $\begin{array}{c|c}
A & CO_2R^8 \\
B & X \\
CO_2R^8 \\
CO_2R^8 \\
X \\
Y
\end{array}$ (11)

25 in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben und

R<sup>8</sup> für Alkyl steht,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert oder

(B) zur Herstellung von Verbindungen der Formel (lb)

in welcher

A, B, X, Y, Z, R<sup>1</sup> und n die Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben, Verbindungen der Formel (Ia),

$$B \xrightarrow{A \quad HO \quad X} Z_{n}$$
 (Ia)

in welcher

A. B. X. Y. Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,

a) mit Säurehalogeniden der Formel (III)

5

10

15

in welcher

R' die oben angegebene Bedeutung hat

und

Hal für Halogen, steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt

oder

β) mit Carbonsäureanhydriden der Formel (IV)

(IV)

R1-CO-O-CO-R1

-0-00-h

in welcher

R¹ die oben angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels,

umsetzt oder

(C) zur Herstellung von Verbindungen der Formel (Ic)

25

20

$$\begin{array}{c|c}
 & L \\
 & R^{2}M-C-O \\
 & A \\
 & A$$

35

30

in welcher

A, B, X, Y, Z, R<sup>2</sup> und n die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung, haben,

für Sauerstoff

und

M für Sauerstoff oder Schwefel steht.

Verbindungen der Formel (la)

45

40

in welcher

A. B. X. Y. Z und n die oben angegebene Bedeutung haben

mit Chlorameisensäureester oder Chlorameisensäurethiolester der Formel (V)

R2-M-CO-CI (V)

55

50

in welcher

R<sup>2</sup> und M die oben angegebene Bedeutung haben,

gegebenenfals in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels oder

(D) zur Herstellung von Verbindungen der Formel (lc)

$$\begin{array}{c|c}
L \\
\parallel \\
O-C-M-R^2 \\
Z_n
\end{array}$$
(Ic)

10

15

20

5

in welcher

A, B, R<sup>2</sup>, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,

L für Schwefel

und

M für Sauerstoff oder Schwefel steht,

Verbindungen der Formel (la)

$$\begin{array}{c|c}
A & OH X \\
\hline
 & & \\$$

25

30

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben

mit Chlormonothioameisensäureestern oder Chlordithioameisensäureestern der Formel (VI)

35

in welcher

M und R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung haben

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt oder

(E) zur Herstellung von Verbindungen der Formel (ld)

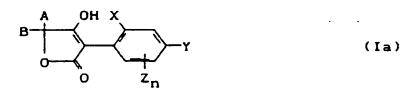
50

45

in welcher

A, B, X, Y, Z, R<sup>3</sup> und n die oben angegebene Bedeutung haben,

Verbindungen der Formel (la)



in welcher

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

A. B. X. Y. Z und n die oben angegebene Bedeutung haben, mit Sulfonsäurechloriden der Formel (VII)

R3-SO<sub>2</sub>-CI (VII)

in welcher

R<sup>3</sup> die oben angegebene Bedeutung hat gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels,

umsetzt oder

(F) zur Herstellung von Verbindungen der Formel (Ie)

$$\begin{array}{c|c}
L & 4 \\
R^4 & \\
B & C - P & X \\
\hline
0 & R^5 & \\
\hline
0 & Z_n
\end{array}$$
(Ie)

in welcher

A, B, L, X, Y, Z, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup> und n die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben, Verbindungen der Formel (la)

$$\begin{array}{c|c}
A & OH X \\
\hline
O & Z_n
\end{array}$$
(Ia)

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben mit Phosphorverbindungen der Formel (IX)

in welcher

L. R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> die oben angegebene Bedeutung haben und

Hal für Halogen steht.

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt oder

(G) zur Herstellung von Verbindungen der Formel (If)

$$\begin{array}{c|c}
L & R^6 \\
\hline
 & R^7 & X \\
\hline
 & Q & Z_D
\end{array}$$

in welcher

5

15

20

25

30

35

40

45

50

55

A, B, L, X, Y, Z, R<sup>6</sup>, R<sup>7</sup> und n die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben, Verbindungen der Formel (la),

$$\begin{array}{c|c}
A & OH & X \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & \\
\hline
 & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & \\
\hline
 & &$$

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben

α) mit Isocyanaten der Formel (IX)

$$R^6-N=C=L$$
 (IX)

in welcher

L und R<sup>6</sup> die oben angegebene Bedeutung hat gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators umsetzt,

oder

β) mit Carbamidsäurechloriden oder Thiocarbamidsäurechloriden der Formel (X)

$$\mathbb{R}^6$$
  $\mathbb{C}^1$   $\mathbb{C}^1$ 

in welcher

L, R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> die oben angegebene Bedeutung haben, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels,

umsetzt oder

H) zur Herstellung von Verbindungen der Formel (Ig)

in welcher

X, Y, Z, A, B und n die oben angegebene Bedeutung haben, und Eº für ein Metallionäquivalent oder für ein Ammoniumion steht, Verbindungen der Formel (la)

5

10

in welcher

X, Y, Z, A, B und n die oben angegebene Bedeutung haben, mit Metallverbindungen oder Aminen der Formeln (XI) oder (XII)

15

MeR9, (XI)

20

25

$$R^{11}$$

$$R^{10}-N-R^{12} \qquad (XII)$$

in welchen Me

für ein- oder zweiwertige Metallionen

t

für die Zahl 1 oder 2 und

R9

für Wasserstoff, Hydroxy oder Alkoxy steht und

R10, R11 und R12

unabhängig voneinander für Wasserstoff und Alkyl

stehen.

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, umsetzt.

Verbindungen der Formel (II)

35

30

$$A CO_2R^8$$

$$X$$

$$0$$

$$1$$

$$Z_n$$

$$Y$$

$$Y$$

$$Y$$

40

A. B. X, Y, Z und n die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben und R8 für Alkyl steht.

45

- Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der Formel (II) gemäß Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, daß man
  - a) 2-Hydroxycarbonsäure-(ester) der Formel (XIII)

50

55

in welcher

R12 für Wasserstoff (XIIIa) oder Alkyl (XIIIb) steht

und

A und B die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben, mit Phenylessigsäurehalogeniden der Formel (XIV)

5

10

in welcher

X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben und

Hal für Chlor oder Brom steht,

acycliert und gegebenenfalls anschließend verestert, oder wenn man Hydroxycarbonsäuren der Formel (IIa),

20

15

$$\begin{array}{c|c}
A & CO_2H \\
O & Z_n
\end{array}$$
(IIa)

25

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben verestert.

30

- 9. Schädlingsbekämpfungsmittel, gekennzeichnet durch einen Gehalt an mindestens einer Verbindung der Formel (I) gemäß Anspruch 1.
- 10. Verwendung von Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1 zur Bekämpfung von tierischen 35 Schädlingen.
  - 11. Verfahren zur Bekämpfung von tierischen Schädlingen, dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1 auf die Schädlinge und/oder deren Lebensraum ausbringt.
- 40 12. Verfahren zur Herstellung von Mitteln zur Bekämpfung tierischer Schädlinge, dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1 mit Streckmitteln und/oder oberflächenaktiven Stoffen vermischt.

45.

50



# EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung EP 94 11 3566

	EINSCHLÄGI	JE DURUMEN	<u> </u>		
Kategorie	Konnzeichnung des Dukun der maßgebl		it erforderlich,	Betrifft Anspruch	KI.ASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.CL6)
<b>A</b>	US-A-4 525 201 (W. Juni 1985 * Zusammenfassung		ET AL.) 25.	1-12	C07D307/94 C07D405/12 C07C69/757 A01N43/08
D, A	EP-A-O 528 156 (BA 24. Februar 1993 * Zusammenfassung; Ib-79-; Tabellen 8 * Seite 12, Zeile	Ansprüche; Bo -13 *	eispiele	1-12	A01n43/08
					RECHERCHIERTE SACHGERIETE (Ist.Cl.6)
			-		C07D C07C
<u></u>	Manage Burkers	la fila alla Danasa			
	liegende Recherchenbericht wurd Recherchent		der Recherche		Prefer
+	DEN HAAG		zember 1994	Pais	sdor, B
X : von li Y : von li ander A : techs	ATEGORIE DER GENANNTEN E sessenderer Bedeutung silele betrach sessenderer Bedeutung in Verbindung ren Veröffendichung derseihen Kate ologischer Hintergrund schriftliche Offenberung	et mik einer – E	: der Erfindung zugr : siteres Patentieku nach dem Anmelde ) : in der Anmeldung : : aus andem Gründe	unde liegende T ment, das jedoci datum veröffent ungefährtes Doi	heerien oder Grundsätze herst am oder licht werden ist tument